

MARIO DALL'AGLIO *, ROBERTO GRAGNANI *, GIORGIO PAGANIN *

STUDIO DELLA DISTRIBUZIONE E CIRCOLAZIONE DI URANIO, ZINCO, RAME E PIOMBO IN ALCUNE AREE ANOMALE DEI MONTI PELORITANI

RIASSUNTO. — Vengono riportati e discussi i risultati ottenuti a seguito di rilievi geochimici effettuati in alcune aree dei Monti Peloritani, che erano risultate anomale in base a rilievi geochimici a maglia più ampia eseguiti in precedenza. Tali studi sono stati effettuati dal Laboratorio Geominerario del C.N.E.N. per conto dell'Ente Minerario Siciliano, sulla base di uno specifico contratto di ricerca.

Nell'ambito di tali rilievi sono stati prelevati ed analizzati campioni di rocce, di acque scorrevole e di depositi fluviali, per un totale di circa 1.000 campioni. Sono state inoltre effettuate ricerche di campagna e di laboratorio sul comportamento geochimico degli elementi presi in considerazione.

Le conclusioni degli studi e dei rilievi geochimici sopra menzionati hanno permesso di approfondire le conoscenze di base sulla geochimica supergenica degli elementi presi in esame e di ottenere informazioni oggettive e dettagliate sulle prospettive minerarie delle aree studiate; prospettive che non appaiono incoraggiare ulteriori, più approfondite indagini.

ABSTRACT. — The results achieved during geochemical survey for U, Zn, Cu, Pb carried out in some areas of Peloritani Range are presented and discussed.

Approximately 1000 samples of stream waters and stream sediments were analyzed for the above quoted elements. 132 samples of rocks representing the most important formations outcropping in the area surveyed were also examined. Leaching test — moreover — were carried out on rock samples, in order to obtain precise information on the different behaviour of the different geological formations.

The results so far obtained stress the low probability of finding ore body of economic interest in the area surveyed.

Nearly complete information was gathered on the geochemical behaviour of the elements considered in the supergene environment and on the distribution of these elements in the rocks outcropping in the Monti Peloritani Range.

Introduzione

La presente relazione riporta i risultati ottenuti a seguito degli studi di campagna e di laboratorio, inerenti la ricerca per uranio ed elementi associati, nella zona dei Monti Peloritani, condotti nell'ambito del Contratto di ricerca tra l'Ente Minerario Siciliano ed il C.N.E.N.

* Laboratorio di Geochimica Ambientale del C.S.N. della CASACCIA del C.N.E.N.

Secondo quanto stabilito nel contratto le ricerche sono state articolate in due fasi principali. Una prima fase ha riguardato l'analisi per Pb, Zn e Cu di 357 campioni di alluvioni, già raccolti ed analizzati per uranio nell'ambito di un precedente contratto di ricerca con l'E.M.S.; una seconda fase è stata indirizzata allo studio di dettaglio di alcune aree risultate anomale a seguito di precedenti rilievi geochimici effettuati nella zona dei Monti Peloritani (M. BRONDI ed altri, 1967; DALL'AGLIO e LOCARDI, 1967).

Questi studi sono stati intrapresi al fine di acquisire informazioni più dettagliate sulle potenzialità minerarie della regione Peloritana.

Lavoro svolto

Rilievi di campagna sono stati condotti nel periodo aprile-giugno 1969 e sono stati articolati nelle seguenti direttrici.

a) È stato condotto un rilievo geochimico, adottando un campionamento sistematico sulla rete idrografica con densità media di 4-6 campioni per kmq, al fine di ottenere informazioni dettagliate sull'origine delle più importanti anomalie geochimiche rinvenute in precedenti campagne di prospezione geochimica: DALL'AGLIO e LOCARDI (1967), BRONDI ed Altri (1967).

Sono stati raccolti ed analizzati tanto campioni di acque scorrevole che di sedimenti fluviali. Su di un'area di circa 60 kmq sono stati prelevati campioni in corrispondenza di 297 stazioni.

La delimitazione delle aree sottoposte ad indagine, nonché la carta del campionamento effettuato, con la specifica per ogni zona dei campioni di acque e/o depositi fluviali raccolti sono presentati nella carta di Fig. 1.

Le zone studiate sono tre:

Zona A, di circa 35 kmq, comprende le parti alte del corso del fiume Pagliara, del fiume Savoca e del fiume Forza d'Agrò. In corrispondenza di 202 stazioni di campionamento sono stati raccolti 176 campioni di acqua e 202 campioni di depositi fluviali.

Zona B, di circa 16 kmq, comprende le parti alte e intermedie del torrente Brandino ed il versante destro del Mazzarra presso il Vallone Romito. In corrispondenza di 72 stazioni di campionamento sono stati raccolti 43 campioni di acque e 72 campioni di depositi fluviali.

Zona C, di circa 4 kmq, corrisponde al bacino idrografico della F. Rodia. Sono stati raccolti 10 campioni di acque e 23 di depositi fluviali.

b) Al fine di ricostruire, con sufficiente approssimazione, gli eventi geologici che hanno portato alla formazione di mineralizzazioni a metalli pesanti nei Monti Peloritani, sono stati effettuati studi geologici e minerogenetici. Questo lavoro costituisce il necessario completamento del rilievo descritto in a).

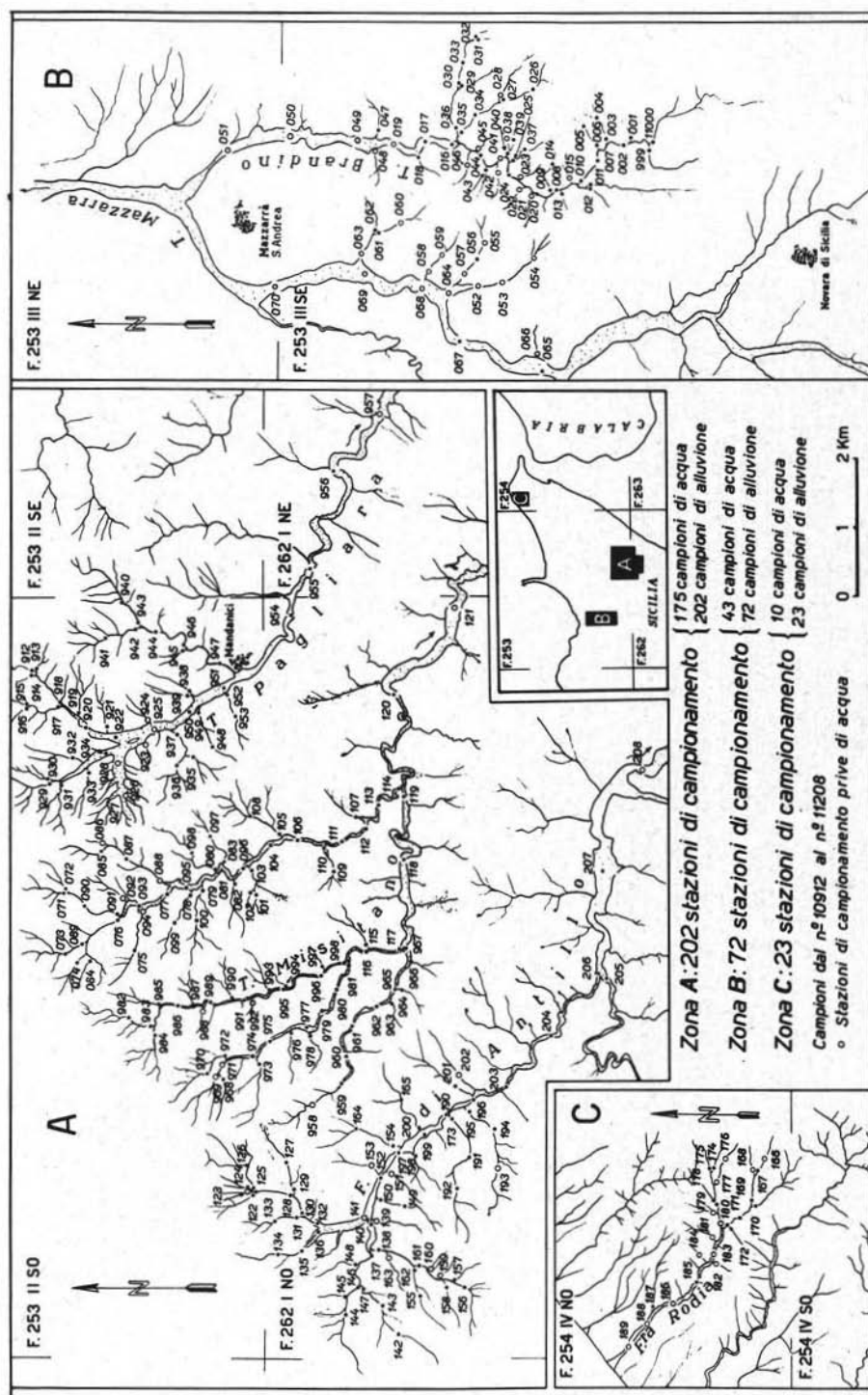


Fig. 1. — Prospettione geochimica per: U - Zn - Cu - Pb di alcune aree dei Monti Peloritani. Aree prospettate e stazioni di campionamento relative alla campagna effettuata nel 1969.

c) Al fine di effettuare una verifica di campagna circa la distribuzione degli elementi radioattivi nei diversi complessi formazionali e nelle diverse situazioni geologiche, sono stati condotti rilievi radiometrici di dettaglio.

d) Per acquisire una conoscenza più completa sulla distribuzione degli elementi studiati nei diversi complessi formazionali e per addivenire alla ricostruzione dei processi di circolazione di questi elementi, sono stati raccolti ed analizzati 132 campioni di rocce. Su alcuni di tali campioni sono stati anche condotti esperimenti di laboratorio tendenti ad accertare, in maniera diretta, tramite esperienze di lisciviazione, la velocità del passaggio degli elementi dalle rocce alle acque naturali.

In tutti i campioni di acqua sono stati determinati i tenori in uranio, metalli pesanti totali, zinco e rame. Sulla gran parte dei campioni (171 su 228) sono stati altresì determinati tutti i costituenti maggiori disciolti.

Le metodologie analitiche impiegate sono descritte da DALL'AGLIO e TONANI (1960), M. BRONDI ed Altri (1966), DALL'AGLIO (1968), M. BRONDI ed Altri (1967). Nelle suddette pubblicazioni è stato discusso il significato delle determinazioni analitiche impiegate nell'ambito dei rilievi geochimici. Le determinazioni sono state effettuate utilizzando i laboratori mobili ed autoportati appositamente progettati e costruiti per tale tipo di applicazione. Un laboratorio montato su campagnola, nonché i laboratori miniaturizzati e portatili sono stati impiegati per l'analisi «in loco» del Ca^{2+} , Mg^{2+} , HCO_3^- e per la determinazione della temperatura, pH e conduttanza elettrica dei campioni di acqua. Sul posto sono stati altresì analizzati i metalli pesanti totali presenti nelle acque. Nel laboratorio periferico sono state eseguite tutte le restanti operazioni analitiche, ed in particolare le analisi dello zinco e del rame.

Dei campioni di alluvioni è stata analizzata la frazione sottile e cioè quella inferiore a 0,100 mm. L'analisi di Pb, Zn e Cu è stata effettuata mediante il complesso automatico ad assorbimento atomico in dotazione al Laboratorio Geominerario (P.E. Mod. 303) secondo la procedura discussa da DALL'AGLIO e Altri (1967). L'analisi dell'uranio è stata condotta per via fluorimetrica, secondo la procedura descritta da DALL'AGLIO e TONANI (1960).

Le analisi del tenore in Zn, Pb e Cu dei 357 campioni di depositi fluviali già raccolti in precedenza sono state effettuate nella primavera del 1970 presso il Laboratorio Geominerario, seguendo le metodologie descritte.

Presentazione dei dati

Tutti i dati geochimici sono stati immessi in schede perforate e quindi sottoposti ad adeguato trattamento statistico mediante elaboratori elettronici (IBM 360/30). Nella tabella 1 sono riportati tutti i dati analitici relativi ai campioni di acque superficiali e di sedimenti fluviali prelevati nel 1969. La tabella 2 riporta i valori

TABELLA I

N°	IC	PH	Cond	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni	V	Cr	Mg	Ca	Mg	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	F	E	M	P	UO ₂	Cu	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Ba	Al	Si	Fe	Mn	Co	Ni
----	----	----	------	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----	---	----	----	----	----	---	------------------	-----------------	----	---	---	---	---	-----------------	----	----	-----------------	----	----	----	----	----	----	----	----	----	----

Segue Tab. 1

		A C Q U E										ALLUVIONI														
N°		pH	C	Ca	Mg	Na	K	HCO ₃	SO ₄	Cl	Σ	Σ	An	SiO ₂	P ₂ O ₅	F	B	M.P.	UO ₂	Ga	Zn	UO ₂	Pb	Cu	Zn	Data
11112	1	7.2	35	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	24-5	25-4	47-4	13-3	13/06/65
11113	2	7.6	36	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	30-5	35-4	41-4	12-8	13/06/65
11114	3	7.2	36	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	36-5	30-4	27-4	9-4	13/06/65
11115	4	7.6	33	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	75-5	40-4	35-4	13-3	13/06/65
11116	5	7.6	33	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	15-5	43-4	48-4	21-3	13/06/65
11117	6	7.2	35	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	13-5	44-4	47-4	20-3	13/06/65
11118	7	7.6	33	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	22-5	45-4	45-4	13-3	13/06/65
11119	8	7.6	33	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	41-5	43-4	45-4	13-3	13/06/65
11120	9	7.6	33	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	24-5	41-4	27-4	13-3	13/06/65
11121	10	7.6	33	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	57-5	20-4	28-4	9-4	13/06/65
11122	11	7.2	33	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	76-5	25-4	35-4	6-4	14/06/65
11123	12	7.2	33	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	42-5	25-4	35-4	78-4	14/06/65
11124	13	7.2	31	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	37-5	30-4	30-4	10-3	14/06/65
11125	14	7.5	28	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	17-5	30-4	30-4	10-3	14/06/65
11126	15	7.6	21	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	60-5	25-4	14-4	42-4	14/06/65
11127	16	7.3	47	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	12-5	25-4	23-4	9-4	14/06/65
11128	17	7.6	45	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	13-5	30-4	45-4	15-3	14/06/65
11129	18	7.2	32	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	41-5	27-4	33-4	12-3	14/06/65
11130	19	7.6	28	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	18-5	27-4	35-4	12-3	14/06/65
11131	20	7.5	15	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	57-5	45-4	31-4	11-3	16/06/65
11132	21	7.6	21	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	26-5	42-4	46-4	15-3	16/06/65
11133	22	7.6	29	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	16-5	30-4	35-4	13-3	16/06/65
11134	23	7.3	45	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	63-5	70-4	68-4	22-3	16/06/65
11135	24	7.7	36	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	26-5	50-4	13-3	43-3	16/06/65
11136	25	7.6	10	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	24-5	40-4	15-3	41-3	16/06/65
11137	26	7.6	10	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	24-5	40-4	15-3	41-3	16/06/65
11138	27	8.1	63	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	20-5	35-4	56-4	12-3	16/06/65
11139	28	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	11-5	40-4	55-4	11-3	16/06/65
11140	29	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	23-5	40-4	55-4	11-3	16/06/65
11141	30	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	11-5	32-4	48-4	14-3	16/06/65
11142	31	7.7	44	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	32-5	42-4	48-4	25-3	17/06/65
11143	32	7.5	27	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	18-5	30-4	33-4	27-3	17/06/65
11144	33	7.6	25	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	51-5	25-4	35-4	15-3	17/06/65
11145	34	7.9	44	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	61-5	25-4	41-4	15-3	17/06/65
11146	35	7.2	32	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	11-5	29-4	35-4	16-3	17/06/65
11147	36	7.8	34	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	21-5	45-4	45-4	23-3	17/06/65
11148	37	8.1	44	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	20-5	36-4	36-4	16-3	17/06/65
11149	38	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	29-5	46-4	46-4	15-3	17/06/65
11150	39	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	66-5	35-4	74-4	13-3	17/06/65
11151	40	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	11-5	30-4	34-4	14-3	17/06/65
11152	41	8.2	55	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	75-5	28-4	24-4	11-3	17/06/65
11153	42	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	14-5	40-4	53-4	14-3	17/06/65
11154	43	7.6	82	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	11-5	12-3	21-3	13-3	17/06/65
11155	44	8.2	57	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	11-5	29-4	35-4	16-3	17/06/65
11156	45	7.6	11	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	90-5	45-4	44-4	17-3	18/06/65
11157	46	7.5	53	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	73-5	44-4	40-4	17-3	18/06/65
11158	47	8.1	60	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	50-5	46-4	46-4	15-3	18/06/65
11159	48	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	29-5	46-4	46-4	15-3	18/06/65
11160	49	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	73-5	50-4	44-4	13-3	18/06/65
11161	50	7.6	76	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	52-5	50-4	71-4	16-3	18/06/65
11162	51	7.2	56	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	13-5	45-4	53-4	16-3	18/06/65
11163	52	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	15-5	45-4	60-4	13-3	18/06/65
11164	53	7.3	10	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	20-5	50-4	25-4	13-3	18/06/65
11165	54	7.8	89	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	26-5	45-4	53-4	78-4	20/06/65
11166	55	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	26-5	35-4	57-4	78-4	20/06/65
11167	56	7.8	67	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	25-5	35-4	11-4	42-4	20/06/65
11168	57	8.0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	25-5	22-4	20-4	51-4	20/06/65
11169	58	7.8	70	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0									

delle medie, delle deviazioni standard e dei coefficienti di variazione, relativi a tutti i parametri geochimici determinati nei 228 campioni di acque. La tabella 3 riporta i coefficienti di correlazione lineare tra tutte le possibili coppie di parametri dei campioni di acqua. La tabella 4 mostra infine i valori delle medie e delle deviazioni standard, nonché i valori dei coefficienti di correlazione lineare per ogni coppia di parametri, relativi ai tenori di Pb, Zn, Cu ed U nei 296 campioni di depositi fluviali.

TABELLA 2

VARIABILI	NUMERO DETERMINAZIONI	MEDIA	DEVIAZIONE STANDARD	COEFFICIENTE DI VARIAZIONE PER C
TEMPERATURA	228	16.039	3.316	21.
PH	228	7.943	0.391	5.
CONDUTTANZA	228	4.168	1.964	48.
CALCIO	171	2.409	1.194	50.
MAGNESIO	171	1.422	1.359	96.
SODIO	171	0.656	0.305	59.
POTASSIO	171	0.048	0.035	73.
BICARBONATO	171	2.550	1.347	53.
SOLFATO	171	1.412	1.498	106.
CLORURO	171	0.576	0.338	59.
SOMMATORIA CATIONI	171	4.552	2.411	53.
SOMMATORIA ANIONI	171	4.533	2.420	53.
SILICE	171	0.203	0.063	30.
FLUORO	171	0.042	0.034	81.
BORO	171	0.009	0.010	107.
METALLI PESANTI	228	3.320	8.260	216.
URANIO ACQUA	228	10.620	31.380	295.
RAME	228	0.712	0.460	65.
ZINCO	228	2.881	7.815	271.

LA TEMPERATURA È ESPRESSA IN GRADI CENTIGRADI. LA CONDUTTANZA ELETTRICA IN OHM-1 CM-1 PER 10-4. I TENORI IN CALCIO, MAGNESIO, SODIO, POTASSIO, BICARBONATO, SOLFATO, CLORURO, SOMMATORIA CATIONI, SOMMATORIA ANIONI, IN MILLIEQUIVALENTI PER LITRO. I TENORI IN SILICE IN MILLIMOLI PER LITRO. IL FLUORO ED IL BORO IN MOLI PER 10-3 PER LITRO. L'URANIO IN MOLI PER 10-9 PER LITRO. I METALLI PESANTI TOTALI, LO ZINCO ED IL RAME SONO ESPRESSI IN GAMMA PER LITRO.

I dati riportati nelle tabelle 1, 2 e 3 mostrano che i caratteri geochimici delle acque esaminate sono abbastanza omogenei. Si vedano a questo riguardo i valori delle deviazioni standard e dei coefficienti di variazione di tabella 2. La salinità totale è in media di 4,5 milleequivalenti per litro con un chimismo prevalente a bicarbonato di calcio. Questi caratteri corrispondono ad acque che si trovano nella parte iniziale del ciclo idrologico e che dilavano prevalentemente formazioni cristalline. Tali caratteristiche risultano simili a quelle riscontrate nei rilievi effettuati in precedenza (M. BRONDI ed Altri, 1967).

Nella tabella 5 sono riportati tutti i dati analitici relativi ai tenori di Pb, Zn e Cu nei 357 campioni di depositi fluviali raccolti nel corso di precedenti rilievi. Nella tabella 6 sono riportati i valori delle medie, delle deviazioni standard, nonché i valori dei coefficienti di correlazione lineare per ogni coppia di parametri, relativi ai tenori di Pb, Zn e Cu.

TABELLA 3

	T	PH	COND	CA	MG	NA	K	HCO ₃	SO ₄	CL	SIO ₂	F	B	M.P.	U/AQ	CU
ZH	0.023 228	-0.195 228	0.180 228	0.065 171	0.285 171	0.087 171	-0.109 171	-0.121 171	0.514 171	-0.025 171	0.082 171	-0.121 171	-0.053 171	0.997 228	-0.036 228	0.690 228
CU	-0.091 228	-0.148 228	-0.039 228	-0.045 171	0.019 171	0.019 171	-0.142 171	-0.234 171	0.225 171	-0.025 171	0.143 171	-0.105 171	-0.041 171	0.721 228	-0.016 228	
U/AQ	0.073 228	0.095 228	0.126 228	0.133 171	0.037 171	0.119 171	0.221 171	0.165 171	-0.004 171	0.057 171	-0.083 171	0.610 171	0.198 171	-0.033 228		
M.P.	0.024 228	-0.209 228	0.178 228	0.058 171	0.286 171	0.084 171	-0.120 171	-0.127 171	0.512 171	-0.024 171	0.092 171	-0.127 171	-0.053 171			
B	0.256 171	0.116 171	0.243 171	0.162 171	0.057 171	0.542 171	0.344 171	0.228 171	-0.006 171	0.544 171	0.379 171	0.415 171				
F	0.068 171	0.206 171	0.208 171	0.309 171	-0.078 171	0.428 171	0.444 171	0.266 171	-0.065 171	0.409 171	0.231 171					
SIO ₂	0.077 171	-0.198 171	-0.037 171	-0.133 171	-0.184 171	0.485 171	0.035 171	-0.139 171	-0.164 171	0.643 171						
CL	0.331 171	0.020 171	0.481 171	0.359 171	0.146 171	0.852 171	0.583 171	0.418 171	0.046 171							
SO ₄	0.292 171	-0.029 171	0.748 171	0.629 171	0.756 171	0.218 171	0.216 171	0.321 171								
HCO ₃	0.430 171	0.183 171	0.821 171	0.660 171	0.682 171	0.593 171	0.599 171									
K	0.445 171	0.319 171	0.611 171	0.579 171	0.258 171	0.671 171										
NA	0.473 171	0.087 171	0.647 171	0.379 171	0.402 171											
MG	0.462 171	-0.018 171	0.812 171	0.442 171												
CA	0.249 171	0.192 171	0.829 171													
COND	0.513 228	0.119 228														
PH	0.190 228															

VALORI DEI COEFFICIENTI DI CORRELAZIONE LINEARE SEMPLICE PER TUTTE LE COPPIE DI PARAMETRI GEOCHIMICI. LA PRIMA CIFRA INDICA IL VALORE DEL COEFFICIENTE E LA SECONDA IL NUMERO DI CAMPIONI SUI QUALI SONO STATI DETERMINATI ENTRAMBI I PARAMETRI PRESI IN CONSIDERAZIONE.

TABELLA 4

Valori delle medie e delle deviazioni standard dei tenori in uranio, piombo, rame e zinco nei campioni di alluvioni prelevati nel 1969 (296 campioni).

Variabili	Medie in ppm	Dev. standard	Coefficiente di variazione %
U ₃ O ₈	3,28	5,80	177
Pb	39,6	24,0	61
Cu	42,6	41,6	98
Zn	160,0	230,8	144

Valori dei coefficienti di correlazione lineare tra i tenori di U₃O₈, Pb, Cu e Zn nelle alluvioni (n = 296).

	Pb	Cu	Zn
U ₃ O ₈	-0,041	-0,025	-0,015
Pb		0,199	0,385
Cu			0,555

TABELLA 5

Nº	U ₃ O ₈	P ₂ O ₅	Pb	Cu	Zn	Data	Nº	U ₃ O ₈	P ₂ O ₅	Pb	Cu	Zn	Data
7172	15.5	11.1	31.2	17.4	16.4	25/CJ/1966	7807	15.8	12.7	20.4	16.4	17.3	25/CJ/1966
7173	12.4	10.5	24.6	16.4	15.1	25/CJ/1966	7808	12.5	11.2	17.2	16.7	15.1	25/CJ/1966
7174	16.4	15.1	26.4	16.4	15.7	25/CJ/1966	7809	15.4	14.1	17.2	16.7	15.1	25/CJ/1966
7175	15.5	15.4	22.4	16.4	15.1	25/CJ/1966	7810	11.4	25.2	17.4	16.7	12.3	25/CJ/1966
7176	16.4	25.4	11.4	16.4	15.1	25/CJ/1966	7807	16.5	46.4	15.4	17.4	16.4	25/CJ/1966
7177	15.5	15.2	25.4	16.4	15.1	25/CJ/1966	7808	15.4	18.2	23.4	16.4	11.7	25/CJ/1966
7178	14.4	23.4	25.4	16.4	15.1	25/CJ/1966	7809	15.4	11.2	12.4	17.4	15.1	25/CJ/1966
7179	15.5	16.4	25.4	16.4	16.4	25/CJ/1966	7810	11.1	14.2	17.4	16.7	15.1	25/CJ/1966
7180	20.4	15.2	16.4	16.4	16.4	25/CJ/1966	7811	17.5	72.2	70.5	16.4	68.4	25/CJ/1966
7181	22.5	15.2	27.4	16.4	16.4	25/CJ/1966	7812	15.5	31.2	15.4	16.4	11.2	25/CJ/1966
7182	22.5	15.2	47.4	16.4	16.2	25/CJ/1966	7813	11.1	15.2	16.4	16.4	16.4	25/CJ/1966
7183	22.5	44.2	27.4	16.4	15.2	25/CJ/1966	7814	16.4	15.2	60.4	16.4	15.2	25/CJ/1966
7184	16.4	41.2	25.4	16.4	15.2	25/CJ/1966	7815	20.5	25.2	15.4	16.4	11.2	25/CJ/1966
7185	14.4	25.2	24.4	16.4	15.2	25/CJ/1966	7816	12.5	26.2	15.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7186	21.5	17.2	44.4	16.4	15.2	25/CJ/1966	7817	15.5	17.2	17.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7187	14.4	43.4	25.4	16.4	15.2	25/CJ/1966	7818	15.5	21.2	16.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7188	11.5	16.4	42.4	16.4	15.2	25/CJ/1966	7819	15.5	17.2	16.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7189	17.5	13.2	25.4	16.4	15.2	25/CJ/1966	7820	17.5	32.2	15.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7190	17.5	20.2	20.4	16.4	11.2	25/CJ/1966	7821	14.5	31.2	12.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7191	16.4	37.2	22.4	16.4	16.2	25/CJ/1966	7822	16.5	25.2	12.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7222	11.5	35.2	20.4	16.4	16.4	25/CJ/1966	7823	14.5	28.2	10.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7223	12.5	24.2	15.4	16.4	16.4	25/CJ/1966	7824	14.5	37.2	12.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7224	21.5	26.2	17.4	15.4	15.2	25/CJ/1966	7825	18.5	34.2	15.4	16.4	12.2	25/CJ/1966
7225	16.5	24.2	15.4	16.4	15.2	25/CJ/1966	7826	15.5	20.2	16.4	17.4	10.3	25/CJ/1966
7226	13.5	35.2	17.4	16.4	16.4	25/CJ/1966	7827	17.5	21.2	16.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7227	12.5	35.2	17.4	16.4	16.4	25/CJ/1966	7828	12.5	37.2	15.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7228	1												

7829	14.5	21.2	16.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7830	15.5	24.2	15.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7831	15.5	27.2	15.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7832	12.5	35.2	16.4	16.4	16.4	25/CJ/1966
7833	15.5	34.2	18.4	16.4	12.4	25/CJ/1966
7834	15.5	34.2	15.4	16.4	12.4	25/CJ/1966
7835	10.5	32.2	18.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7836	21.5	36.2	26.4	17.4	11.2	25/CJ/1966
7837	12.5	25.2	15.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7838	12.5	31.2	11.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7839	15.5	24.2	15.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7840	18.4	36.4	55.4	16.4	16.4	25/CJ/1966
7841	17.5	38.2	13.4	17.4	15.4	25/CJ/1966
7842	12.5	28.2	55.4	16.4	12.3	25/CJ/1966
7843	12.5	31.2	11.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7844	13.5	38.2	26.4	16.4	11.2	25/CJ/1966
7845	14.5	31.2	15.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7846	16.5	36.2	23.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7847	14.5	29.2	15.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7848	14.5	50.2	54.4	17.4	18.4	25/CJ/1966
7849	27.5	13.2	42.4	16.4	23.4	25/CJ/1966
7850	15.5	31.2	15.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7851	20.5	45.2	17.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7852	22.5	44.2	26.4	17.4	15.4	25/CJ/1966
7853	22.5	26.2	16.4	16.4	12.3	25/CJ/1966
7854	18.5	44.2	26.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7855	18.5	35.2	26.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7856	12.5	32.2	16.4	17.4	11.2	25/CJ/1966
7857	20.5	47.2	42.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7858	17.5	37.2	26.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7859	14.5	26.2	16.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7860	64.4	25.2	26.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7861	50.6	30.2	76.4	15.4	14.2	25/CJ/1966
7862	21.5	37.2	16.4	16.4	13.4	25/CJ/1966
7863	85.4	35.2	36.4	12.4	14.3	25/CJ/1966
7864	84.4	75.2	21.4	44.4	13.2	25/CJ/1966
7865	57.4	27.2	35.4	12.4	14.2	25/CJ/1966
7866	55.4	29.2	25.4	12.4	14.2	25/CJ/1966
7867	50.4	16.2	44.4	15.4	15.4	25/CJ/1966
7868	15.5	37.2	12.4	17.4	11.2	25/CJ/1966
7869	12.5	25.2	52.4	18.4	15.2	25/CJ/1966
7870	18.5	35.2	17.4	17.4	12.4	25/CJ/1966
7871	20.5	28.2	70.4	16.4	16.4	25/CJ/1966
7872	26.5	30.2	47.4	15.4	12.2	25/CJ/1966
7873	75.4	16.2	17.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7874	21.5	53.2	17.4	17.4	15.4	25/CJ/1966
7875	16.5	32.2	21.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7876	77.2	22.4	16.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7877	13.5	26.2	11.4	17.4	16.4	25/CJ/1966
7878	12.5	30.2	17.4	17.4	15.4	25/CJ/1966
7879	15.5	30.2	12.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7880	15.5	28.2	15.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7881	51.4	25.2	16.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7882	12.5	25.2	15.4	16.4	12.4	25/CJ/1966
7883	12.5	25.2	15.4	16.4	12.4	25/CJ/1966
7884	12.5	25.2	15.4	16.4	12.4	25/CJ/1966
7885	16.5	32.2	12.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7886	12.5	27.2	17.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7887	12.5	27.2	17.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7888	75.4	24.2	20.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7889	65.4	25.2	14.4	16.4	16.4	25/CJ/1966
7890	50.4	18.2	17.4	17.4	16.4	25/CJ/1966
7891	65.4	20.2	16.4	16.4	16.4	25/CJ/1966
7892	64.4	20.2	10.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7893	16.5	30.2	10.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7894	42.4	15.2	17.4	16.4	11.2	25/CJ/1966
7895	25.4	24.2	18.4	15.4	16.4	25/CJ/1966
7896	25.4	22.2	22.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7897	97.4	19.2	22.4	18.4	16.4	25/CJ/1966
7898	42.4	25.2	22.4	17.4	10.3	25/CJ/1966
7899	17.5	35.2	22.4	16.4	15.4	25/CJ/1966
7900	61.4	25.2	22.4	17.4	15.4	25/CJ/1966
7901	47.4	25.2	22.4	17.4	15.4	25/CJ/1966
7902	10.5	18.2	17.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7903	12.5	17.2	17.4	16.4	10.3	25/CJ/1966
7904	21.4	20.2	12.4	16.4	15.4	25/CJ/1966

continua

Segue Tab. 5

N°	U ₃ O ₈	P ₂ O ₅	Pb	Cu	Zn	Data
7005	17-5	15-2	30-4	47-4	52-4	26/CS/66
7006	22-6	22-2	47-4	74-4	17-2	26/CS/66
7007	16-4	20-2	27-4	47-4	12-2	26/CS/66
7008	18-6	31-2	32-4	45-4	53-4	26/CS/66
7009	15-6	28-2	26-4	47-4	13-2	26/CS/66
7010	15-5	47-2	20-4	18-4	50-4	26/CS/66
7011	18-5	52-2	25-4	18-4	43-4	26/CS/66
7012	90-6	32-2	19-4	74-4	70-4	27/CS/66
7013	11-5	36-2	14-4	38-4	70-4	27/CS/66
7014	18-5	37-2	22-4	37-4	60-4	27/CS/66
7015	24-5	41-2	21-4	18-4	58-4	27/CS/66
7016	16-5	31-2	21-4	41-4	62-4	27/CS/66
7017	10-5	17-2	24-4	46-4	11-2	27/CS/66
7018	17-5	26-2	16-4	32-4	43-4	27/CS/66
7019	46-5	23-2	45-4	37-4	15-2	27/CS/66
7020	14-5	34-2	24-4	35-4	50-4	27/CS/66
7021	16-5	21-2	23-4	18-4	82-4	27/CS/66
7022	11-5	25-2	20-4	32-4	11-2	27/CS/66
7023	16-5	17-2	28-4	20-4	77-4	30/CS/66
7024	16-5	34-2	36-4	37-4	10-2	30/CS/66
7025	27-5	36-2	27-4	37-4	11-2	30/CS/66
7026	27-5	24-2	32-4	66-4	13-2	30/CS/66
7027	15-5	35-2	23-4	43-4	11-2	30/CS/66
7028	18-5	47-2	20-4	35-4	11-2	30/CS/66
7029	15-5	36-2	16-4	50-4	11-2	30/CS/66
7030	21-5	23-2	25-4	68-4	13-2	30/CS/66
7031	15-5	20-2	17-4	23-4	64-4	30/CS/66
7032	19-5	31-2	22-4	32-4	13-2	30/CS/66
7033	12-5	26-2	24-4	45-4	14-2	30/CS/66
7034	17-5	37-2	17-4	45-4	75-4	30/CS/66
7035	13-5	24-2	15-4	36-4	10-2	31/CS/66
7036	12-5	32-2	32-4	42-4	14-2	31/CS/66
7037	15-5	25-2	15-4	72-4	82-4	31/CS/66
7038	16-5	25-2	31-4	51-4	29-4	31/CS/66
7039	32-5	31-2	20-4	30-4	73-4	31/CS/66
7040	19-5	35-2	10-4	28-4	50-4	31/CS/66
7041	33-5	35-2	14-4	38-4	75-4	31/CS/66
7042	25-5	53-2	12-4	21-4	64-4	31/CS/66
7043	12-5	28-2	21-4	36-4	50-4	31/CS/66
7044	11-5	30-2	16-4	38-4	83-4	31/CS/66
7045	12-5	32-2	15-4	33-4	92-4	31/CS/66
7046	14-5	16-2	16-4	33-4	11-2	31/CS/66
7047	18-5	51-2	15-4	31-4	27-4	31/CS/66
7048	15-5	33-2	66-4	33-4	22-4	CE/CS/66
7049	15-5	31-2	21-4	36-4	10-2	CE/CS/66
7050	14-5	21-2	22-4	12-4	55-4	CE/CS/66
7051	14-5	25-2	17-4	10-4	54-4	CE/CS/66
7052	23-5	25-2	25-4	24-4	54-4	CE/CS/66
7053	50-6	27-2	28-4	45-4	11-2	CE/CS/66
7054	85-6	22-2	42-4	44-4	18-2	CE/CS/66
7055	46-6	31-2	38-4	75-4	12-2	CE/CS/66
7056	89-6	26-2	40-4	74-4	17-2	CE/CS/66
7057	13-5	27-2	16-4	32-4	10-2	CE/CS/66
7058	58-5	16-2	20-4	31-4	53-4	CE/CS/66
7059	21-5	19-2	15-4	24-4	44-4	CE/CS/66
7060	82-6	29-2	47-4	67-4	15-2	CE/CS/66
7061	35-5	31-2	25-4	63-4	14-2	CE/CS/66
7062	14-5	20-2	27-4	44-4	14-2	CE/CS/66
7063	46-6	25-2	25-4	37-4	11-2	CE/CS/66
7064	47-5	40-2	11-4	17-4	34-4	CE/CS/66
7065	43-5	37-2	12-4	20-4	47-4	CE/CS/66
7066	53-6	22-2	62-4	52-4	17-2	CE/CS/66
7067	12-5	24-2	34-4	48-4	18-2	CE/CS/66
7068	82-6	19-2	26-4	30-4	53-4	CE/CS/66
7069	96-6	24-2	31-4	41-4	13-2	CE/CS/66
7070	36-6	23-2	30-4	48-4	13-2	CE/CS/66
7071	29-5	32-2	35-4	67-4	24-2	CE/CS/66
7072	46-6	23-2	21-4	27-4	50-4	CE/CS/66
7073	27-5	27-2	42-4	13-4	55-2	CE/CS/66
7074	35-6	24-2	16-4	30-4	10-2	CE/CS/66
7075	66-6	23-2	22-4	36-4	16-2	CE/CS/66
7076	35-6	30-2	50-4	30-4	10-2	CE/CS/66
7077	35-6	16-2	19-4	30-4	82-4	CE/CS/66
7078	79-6	22-2	24-4	31-4	10-2	CE/CS/66
7079	52-6	24-2	21-4	46-4	11-2	CE/CS/66
7080	12-5	26-2	23-4	40-4	12-2	CE/CS/66
7081	71-6	19-2	22-4	26-4	82-4	CE/CS/66
7082	81-6	33-2	27-4	38-4	13-2	CE/CS/66
7083	77-6	23-2	23-4	25-4	14-2	CE/CS/66
7084	15-5	33-2	22-4	30-4	77-4	CE/CS/66
7085	60-6	23-2	28-4	36-4	12-2	CE/CS/66
7086	54-6	30-2	32-4	52-4	14-2	CE/CS/66
7087	62-6	38-2	41-4	52-4	12-2	CE/CS/66
7088	15-5	45-2	60-4	50-4	47-4	CE/CS/66
7089	60-6	27-2	20-4	37-4	11-2	CE/CS/66
7090	26-6	31-2	15-4	50-4	12-2	CE/CS/66
7091	43-6	26-2	58-4	38-4	64-4	CE/CS/66
7092	43-6	21-2	13-4	46-4	11-2	CE/CS/66
7093	45-6	27-2	58-4	47-4	12-2	CE/CS/66
7094	60-6	19-2	20-4	30-4	82-4	CE/CS/66
7095	84-6	24-2	78-4	55-4	14-2	CE/CS/66
7096	38-6	25-2	25-4	33-4	55-4	CE/CS/66
7097	34-6	30-2	31-4	36-4	12-2	CE/CS/66
7098	43-6	28-2	25-4	37-4	11-2	CE/CS/66
7099	47-6	25-2	34-4	77-4	13-2	CE/CS/66
8000	36-6	36-2	43-4	43-4	12-2	CE/CS/66
8001	38-6	31-2	44-4	51-4	14-2	CE/CS/66
8002	38-6	25-2	50-4	40-4	11-2	CE/CS/66
8003	28-5	21-2	24-4	24-4	87-4	CE/CS/66
8004	17-5	26-2	35-4	40-4	12-2	CE/CS/66
8005	11-5	15-2	16-4	15-4	72-4	CE/CS/66
8006	45-6	36-2	14-4	10-4	70-4	CE/CS/66
8007	49-6	15-2	12-4	12-4	52-4	CE/CS/66
8008	38-6	20-2	17-4	12-4	61-4	CE/CS/66
8009	43-6	26-2	15-4	22-4	56-4	CE/CS/66
8010	42-5	11-2	11-4	17-4	41-4	CE/CS/66
8011	11-5	21-2	18-4	20-4	76-4	CE/CS/66
8012	52-5	17-2	13-4	17-4	52-4	CE/CS/66
8013	22-5	20-2	18-4	15-4	71-4	CE/CS/66
8014	35-5	18-2	16-4	14-4	67-4	CE/CS/66
8015	15-5	19-2	17-4	15-4	87-4	CE/CS/66
8016	12-5	15-2	29-4	27-4	13-2	CE/CS/66
8017	11-5	17-2	22-4	17-4	85-4	CE/CS/66
8018	30-5	36-2	10-4	60-4	23-4	CE/CS/66
8019	16-5	28-2	12-4	25-4	52-4	CE/CS/66
8020	32-5	21-2	17-4	15-4	59-4	CE/CS/66
8021	48-5	45-2	28-4	32-4	10-2	CE/CS/66
8022	28-5	24-2	17-4	16-4	50-4	CE/CS/66
8023	73-6	20-2	18-4	17-4	76-4	CE/CS/66
8024	12-5	41-2	24-4	18-4	67-4	CE/CS/66
8025	95-6	15-2	15-4	17-4	72-4	CE/CS/66
8026	11-5	15-2	15-4	15-4	77-4	CE/CS/66
8027	51-6	17-2	17-4	17-4	72-4	CE/CS/66
8028	61-6	18-2	13-4	15-4	49-4	CE/CS/66
8029	67-6	27-2	13-4	16-4	56-4	CE/CS/66
8030	25-5	22-2	13-4	18-4	56-4	CE/CS/66
8031	12-5	23-2	11-4	18-4	47-4	CE/CS/66
8032	16-5	29-2	16-4	18-4	61-4	CE/CS/66
8033	17-5	21-2	20-4	25-4	60-2	CE/CS/66
8034	16-5	40-2	20-4	15-4	42-4	CE/CS/66
8035	21-5	31-2	22-4	10-4	44-4	CE/CS/66
8036	17-5	45-2	33-4	11-4	45-4	CE/CS/66
8037	18-5	22-2	17-4	70-4	44-4	CE/CS/66
8038	16-5	24-2	16-4	60-4	56-4	CE/CS/66
8039	11-5	22-2	35-4	13-4	87-4	CE/CS/66
8040	20-5	17-2	14-4	70-4	43-4	CE/CS/66
8041	30-5	16-2	14-4	10-4	47-4	CE/CS/66
8042	33-5	23-2	19-4	12-4	45-4	CE/CS/66
8043	16-5	18-2	17-4	12-4	57-4	CE/CS/66
8044	21-5	36-2	19-4	16-4	10-2	CE/CS/66
8045	13-5	30-2	22-4	15-4	82-4	CE/CS/66
8046	18-5	23-2	24-4	15-4	66-4	CE/CS/66
8047	27-5	37-2	53-4	25-4	14-2	CE/CS/66
8048	12-5	44-2	19-4	15-4	81-4	CE/CS/66
8049	34-5	27-2	29-4	46-4	13-2	CE/CS/66
8050	53-5	31-2	50-4	13-4	72-4	CE/CS/66
8051	35-5	32-2	16-4	36-4	82-4	CE/CS/66
8052	43-5	26-2	14-4	26-4	14-2	CE/CS/66
8053	20-5	48-2	20-4	38-4	74-4	CE/CS/66
8054	18-5	33-2	41-4	34-4	14-2	CE/CS/66
8055	20-5	41-2	23-4	53-4	11-2	CE/CS/66
8056	78-5	36-2	65-4	47-4	24-2	CE/CS/66
8057	31-5	46-2	17-4	11-4	58-4	CE/CS/66
8058	25-5	32-2	24-4	60-4	50-4	CE/CS/66
8059	29-5	42-2	72-4	12-4	84-4	CE/CS/66
8060	33-5	51-2	44-4	16-4	10-2	CE/CS/66
8061	39-5	40-2	44-4	21-4	15-2	CE/CS/66

NELLA TABELLA SONO RIPORTATI I TENORI, ESPRESSI IN PERCENTUALE, DI U₃O₈, P₂O₅, Pb, Cu, Zn E LE DATE DI CAMPIONAMENTO, RELATIVI AI CAMPI NI DI ALLUVIONE. LE CONCENTRAZIONI DI TUTTI GLI ELEMENTI SONO ESPRESSE DA TRE CIFRE; LE PRIME DUE INDICANO IL VALORE E LA TERZA L'ESPOSANTE NEGATIVO IN BASE DIECI, E CIOE' LA POSIZIONE DELLA VIRGOLA. AD ESEMPIO 99-6 SIGNIFICA 99x10⁻⁶% E CIOE' 0,000099%, CHE CORRISPONDE A 0,99 ppm.

TABELLA 6

Valori delle medie e delle deviazioni standard dei tenori in piombo, rame e zinco nei campioni di alluvioni prelevati nel 1966 (357 campioni).

Variabili	Medie in ppm	Dev. standard	Coefficiente di variazione %
Pb	24,2	15,6	64
Cu	38,3	21,8	57
Zn	116,2	64,4	55

Valori dei coefficienti di correlazione lineare tra i tenori di Pb, Cu e Zn nelle alluvioni ($n = 357$).

	Cu	Zn
Pb	0,254	0,378
Cu		0,600

Distribuzione di uranio, zinco, rame e piombo nelle diverse formazioni geologiche dei Peloritani e loro comportamento nell'ambiente esogeno

Come già accennato, sono stati raccolti ed analizzati 132 campioni di rocce rappresentativi delle più importanti formazioni affioranti nell'area dei Monti Peloritani. Non sono ben rappresentate le formazioni sedimentarie perchè le anomalie tanto in uranio che in metalli pesanti non riguardano in genere tali tipi di rocce.

La tabella 7 riporta l'elenco dei campioni di rocce esaminati ed i risultati analitici relativi all'uranio sia estraibile con acido nitrico 6N che totale, nonché allo zinco, piombo e rame estraibile con HNO_3 6N.

Uranio

Nella Fig. 2 sono riportati gli istogrammi dei tenori in uranio lisciviabile e totale riscontrati nei campioni di rocce esaminati. Figurano altresì gli istogrammi relativi ai diversi complessi litologici. L'uranio totale mostra i tenori relativamente più bassi nei campioni di micascisti (media = 3,0 ppm). In tale complesso la distribuzione risulta alquanto omogenea anche se i campioni esaminati rappresentano termini a diverso grado di feldspatizzazione. I campioni del complesso filladico presentano tenori di uranio totale più elevati in media ($\bar{x} = 4,8$ ppm); un campione carbonioso presenta un tenore superiore alle 20 ppm. I campioni di gneiss occhadini e relativi differenziati mostrano una distribuzione estremamente dispersa. Ciò è valido tanto per i differenziati pegmatici che aplitici.

La distribuzione dell'uranio estraibile in acido nitrico mostra una configurazione differente. I campioni di filladi mostrano la discrepanza maggiore tra tenore in uranio totale ed estraibile; mentre negli occhadini e relativi differenziati la differenza è minore. Questa diversa fenomenologia è da mettere in relazione alla distribuzione dell'uranio in minerali diversi nei due casi: negli gneiss, e soprattutto nei differenziati, l'uranio è a volte contenuto in minerali di uranio

TABELLA 7

N°	U	Pb	Cu	Zn	U _T	Tipo Litologico	N°	U	Pb	Cu	Zn	U _T	Tipo Litologico
141	50-6	10-5	16-4	53-4	10-5	PARAFENIS BICTITICE	221	66-5	59-5	17-5	12-4	11-4	PECPATITE
142	65-8	C-C	18-4	13-4	C-C	CAVIS ANFIDELICE PCCC FELC.	222	58-5	59-5	26-5	13-4	16-5	PECPATITE
143	50-6	C-C	60-4	15-4	C-C	CAVIS ANFIDELICE ANFIDELICE	223	71-5	15-4	60-4	20-5	42-5	PECPATITE
144	54-8	O-O	71-4	24-4	C-C	ANFIDELICE	224	13-5	12-4	66-5	12-3	31-5	MICASCISTE PAPP-PELCEISPAT.
145	70-6	50-5	70-5	26-4	A2-5	ANFIDELICE CCA TITANITE	225	65-5	88-5	13-4	55-4	37-5	FILLADP
146	13-5	C-C	55-5	48-4	C-C	PECPATITE ANFIDELICE	226	15-5	88-5	26-5	13-4	41-5	MICASCISTE CLARIFIZZATE
147	93-6	C-C	13-4	28-4	C-C	PARAFENIS BICTITICE ANFIDELICE	227	34-5	63-5	26-5	13-4	76-5	CAVIS LAMINATE
148	36-6	C-C	10-4	68-4	C-C	PARAFENIS BICTITICE	228	15-5	52-5	13-5	14-4	42-5	CAVIS LAMINATE
149	21-6	O-O	47-5	11-4	C-C	PECPATITE INIET. PARAFENIS	229	15-5	62-5	20-5	26-4	30-5	CLARITTE
150	41-5	O-O	16-4	35-4	C-C	CAVIS CCCI-IACINE	230	71-6	12-4	12-4	43-4	24-5	FILLADP
151	13-5	10-5	60-5	49-4	13-5	PARAFENIS BICTITICE	231	60-6	11-4	27-4	39-4	76-5	FILLADP CLARIZIFERA
152	32-6	C-C	13-4	65-4	C-C	PECPATITE INIETUSA	232	24-6	66-5	15-4	40-4	74-5	MICASCISTE PAPP-PELCEISPAT.
153	50-6	O-O	15-4	71-4	C-C	FILLADP DI ALTA ERIZONA	233	24-6	66-5	15-4	40-4	74-5	MICASCISTE PAPP-PELCEISPAT.
154	19-5	O-O	28-4	23-4	C-C	CAVIS CCCI-IACINE	234	16-5	11-4	11-4	56-4	33-5	CAVIS PCCC LAMINATE
155	16-5	O-O	33-5	45-4	O-O	CAVIS CCCI-IACINE	235	22-5	70-5	53-5	33-4	34-5	CAVIS PECTAMINATE LAMINATE
156	37-5	C-C	24-5	14-4	O-O	PECPATITE INIET CCCI-IACINE	236	70-5	70-5	26-5	70-5	45-5	CAVIS PCCC LAMINATE
157	13-5	C-C	70-5	65-4	C-C	PARAFENIS BICTITICE	237	26-5	12-4	64-5	24-4	44-5	CAVIS CCCI. CCA. PELLIS. PISA.
158	16-5	C-C	16-4	73-4	O-O	PARAFENIS BICT. ANFIDELICE	238	59-5	12-4	28-4	45-4	32-5	CAVIS CCCI. CCA. PELLIS. PISA.
159	16-5	O-O	27-4	55-4	C-C	PARAFENIS BICT. ANFIDELICE	239	18-5	66-5	20-5	14-4	27-5	FILLADP
160	23-5	C-C	16-4	51-4	C-C	FILLADP DI ALTA ERIZONA	240	20-5	12-4	25-5	17-4	10-4	FILLADP
161	12-5	O-O	40-5	10-4	C-C	CAVIS ANFIDELICE	241	75-6	55-5	26-5	10-3	21-5	CAVIS BICTICE
162	11-5	10-5	13-4	42-4	25-5	PARAFENIS BICTITICE	242	20-5	55-5	40-5	17-4	42-5	CAVIS CCCI-IACINE
163	11-5	C-C	75-5	47-4	O-O	METACIS BICTITICE A SILLIP	243	25-5	55-5	12-3	32-4	30-5	PARAFENIS CLARIZIFERA
164	19-5	O-O	65-5	15-4	C-C	MARCE PLIC	244	13-5	66-5	20-5	78-4	28-5	PARAFENIS BICTITICE
165	13-5	O-O	67-5	62-4	O-O	PARAFENIS FILLADP	245	66-5	40-5	26-5	26-5	11-4	FILLADP
166	70-5	O-O	12-4	48-4	C-C	CAVIS CCCI-IACINE	246	26-5	40-5	20-5	44-5	47-5	FILLADP
167	76-6	O-O	22-5	32-4	C-C	CAVIS CCCI-IACINE	247	62-6	57-5	40-5	13-3	22-5	SALANDA DI LITIC FIL. 245.
168	68-6	C-C	15-5	14-4	O-O	ANFIDELICE A CEMENTO CALCEO	248	21-5	66-5	20-5	73-5	54-5	FILLADP
169	75-6	O-O	77-5	22-4	O-O	ANFIDELICE	249	C-C	59-5	20-5	27-4	C-C	CAVIS CCCI-IACINE
170	75-6	O-O	28-5	10-4	C-C	STECC GRANITICE	250	65-6	59-5	12-4	17-4	36-5	FILLADP GRANITICE
171	25-5	O-O	60-5	75-4	C-C	PARAFENIS P. BASSA FILLADP	251	75-6	44-5	70-4	54-6	76-5	FILLADP CLARIZIFERA
172	33-5	C-C	12-4	15-4	C-C	PECPATITE A TERNALINA GRANITICE	252	11-5	75-5	11-4	34-4	25-5	MICASCISTE
173	70-6	30-5	10-4	65-4	84-5	PARAFENIS BICTITICE	253	44-5	40-5	26-5	44-5	67-5	PECPATITE
174	25-5	O-O	16-5	16-4	C-C	CAVIS CCCI-IACINE	254	22-5	66-5	66-5	11-4	26-5	PECPATITE
175	97-6	O-O	70-4	66-4	C-C	FILLADP	255	11-5	37-4	45-4	16-3	27-5	FILLADP
176	67-5	O-O	70-5	70-5	C-C	SCISTE GRANITICE	256	11-5	70-4	13-5	76-4	76-5	FILLADP
177	36-6	O-O	45-4	66-4	C-C	FILLADP GRANITICE	257	36-6	15-4	12-4	62-4	55-5	FILLADP
178	27-6	C-C	52-4	67-4	C-C	FILLADP	258	65-6	26-5	26-5	26-5	61-5	FILLADP
179	15-5	C-C	55-5	73-4	C-C	FILLADP GRANITICE	259	65-5	15-3	28-4	22-4	21-4	CAVIS CCCI-IACINE
180	11-5	C-C	35-4	60-4	C-C	CAVIS ANFIDELICE	260	53-6	10-5	17-4	20-3	C-C	FILLADP
181	53-5	O-O	27-5	65-5	C-C	BRECCIA GRANITICA	261	69-6	10-5	20-4	10-3	C-C	FILLADP
182	45-5	C-C	40-5	63-5	C-C	FILLADP GRANITICE	262	28-6	10-4	14-4	68-4	C-C	FILLADP
183	34-5	C-C	18-4	76-4	C-C	CAVIS CCCI-IACINE	263	71-6	23-4	21-4	15-3	C-C	FILLADP
184	26-5	O-O	22-4	80-4	C-C	SCISTE ANFIDELICE	264	95-6	10-4	23-4	74-4	C-C	FILLADP
185	16-5	O-O	40-4	76-4	O-O	CAVIS MICACEO	265	80-7	10-5	15-5	11-4	C-C	CAPPACIN
186	91-6	30-4	50-4	73-4	C-C	ANFIDELICE SCALGISE ECCENE INF.	266	25-6	37-5	22-5	20-4	C-C	CAPPACIN CCA VERDE
187	80-6	30-4	23-4	47-4	C-C	ANFIDELICE SCALGISE ECCENE INF.	267	47-5	62-4	16-4	15-4	C-C	FILLADP CAPPACIN
188	90-6	22-4	20-4	63-4	C-C	ANFIDELICE SCALGISE ECCENE INF.	268	17-5	36-4	23-4	28-4	C-C	FILLADP CAPPACIN
189	85-6	25-4	45-4	64-4	C-C	ANFIDELICE SCALGISE ECCENE INF.	269	30-5	17-3	19-4	51-4	C-C	FILLADP CAPPACIN
200	96-6	18-4	31-4	55-4	C-C	ANFIDELICE SCALGISE ECCENE INF.	270	71-6	37-5	50-4	73-4	C-C	FILLADP
201	65-6	28-4	75-4	65-4	O-O	ANFIDELICE SCALGISE	271	59-6	37-5	26-4	19-3	38-5	FILLADP
202	69-6	22-4	24-4	16-3	C-C	ANFIDELICE SCALGISE	272	61-6	73-5	38-4	64-4	40-5	FILLADP
203	12-5	17-4	16-4	60-4	O-O	ANFIDELICE SCALGISE	273	17-5	70-5	25-4	64-4	64-5	FILLADP
204	53-6	17-4	14-4	51-4	C-C	ANFIDELICE SCALGISE	274	61-6	73-5	38-4	64-4	40-5	FILLADP
205	63-6	14-4	30-4	74-4	C-C	ANFIDELICE SCALGISE	275	61-6	10-4	25-4	12-4	31-5	FILLADP
206	12-4	76-4	21-3	26-3	C-C	FILLADP SCALGISE	276	75-6	10-4	77-4	55-4	42-5	FILLADP
207	36-5	22-4	16-3	35-4	C-C	FILLADP SCALGISE	277	70-6	10-4	26-4	67-4	34-5	FILLADP
208	60-5	21-4	14-3	42-3	C-C	FILLADP SCALGISE	278	97-6	10-4	16-4	11-3	41-5	FILLADP
209	47-5	67-4	26-4	68-4	O-O	FILLADP SCALGISE	282	43-6	C-C	C-C	C-C	C-C	FILLADP
210	65-5	C-C	O-O	C-C	C-C	ANFIDELICE DI FAGLIA DI CCCI-IACINE	283	10-4	37-5	26-4	50-5	14-4	PECPATITE
211	11-4	O-O	O-O	O-O	C-C	FILLADP SCALGISE	284	74-6	14-4	33-4	55-4	30-5	MICASCISTE
212	45-5	C-C	O-O	C-C	O-O	FILLADP SCALGISE	285	81-6	70-5	24-4	16-3	28-5	MICASCISTE
213	46-6	C-C	O-O	C-C	C-C	CAVIS CCCI-IACINE							
214	24-5	65-5	26-5	18-4	78-5	CAVIS CCCI-IACINE							
215	15-5	18-4	66-5	78-4	21-5	CAVIS CCCI-IACINE							
216	11-5	58-4	20-5	33-5	15-5	FILLADP SCALGISE							
217	22-5	75-5	33-5	15-4	47-5	APLITE							
218	10-5	75-5	40-4	65-4	28-5	MICASCISTE							
219	71-5	88-5	53-5	73-4	33-5	MICASCISTE LEG. PELCEISPAT.							
220	48-5	25-4	32-4	36-5	72-5	FILLADP CLARIZIFERA							

NELLA TABELLA SONO RIPORTATI I TENORI, ESPRESSI IN PERCENTUALE, DI U_2O_5 , Pb, Cu, Zn ED I TIPI LITOLOGICI, RELATIVI AI CAMPIONI DI ROCCE. U INDICA IL TENORE, ESPRESSO COME U_2O_5 , DI URANIO ESTRAIBILE; QUELLO CIOE' DISCIOLTO CON ATTACCO A BAGNO MARIA PER 60 MINUTI CON HNO_3 7M. U_T INDICA IL TENORE DI U_2O_5 TOTALE. L'ATTACCO E' STATO EFFETTUATO MEDIANTE SINTERIZZAZIONE CON Na_2O_2 NEL RAPPORTO 5:1. LE CONCENTRAZIONI SONO ESPRESSE DA TRE CIFRE; LE PRIME DUE INDICANO IL VALORE E LA TERZA L'ESPOSIZIONE NEGATIVA IN BASE DIECI, E CIOE' LA POSIZIONE DELLA VIRGOLA. AD ESEMPIO 50-6 SIGNIFICA 50×10^{-6} E CIOE' 0,00005%, CHE CORRISPONDE A 0,5 ppm. IL SIMBOLO O-O SIGNIFICA DETERMINAZIONE NON ESISTENTE.

(uraninite) e pertanto risulta facilmente lisciviabile, mentre nelle filladi la gran parte dell'uranio risulta contenuta in minerali più resistenti e risulta pertanto difficilmente lisciviabile da un attacco acido.

Al fine di raggiungere conoscenze più approfondite per quanto attiene il comportamento dell'uranio nell'ambiente supergenico, sono stati effettuati in laboratorio

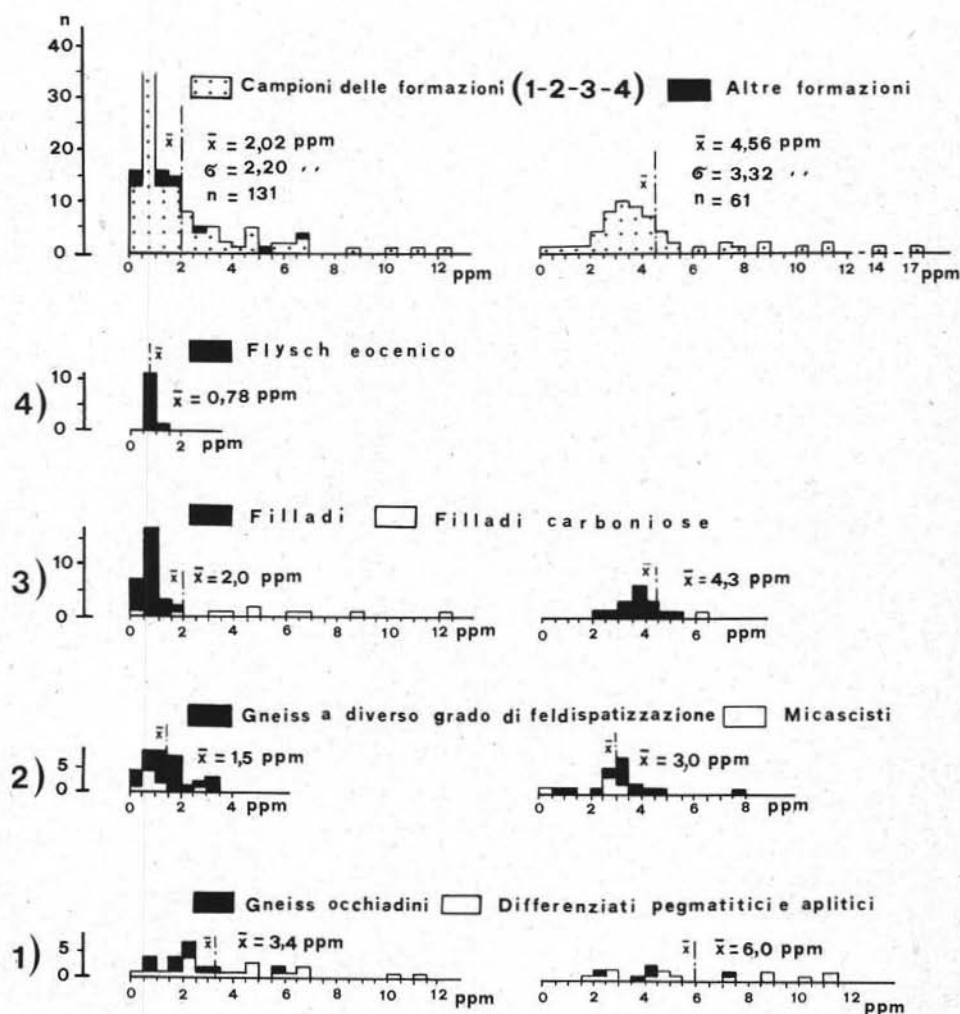


Fig. 2. — Istogrammi dei tenori dell'uranio estraibile e totale nelle rocce di alcuni complessi formazionali. A destra sono riportati gli istogrammi dell'uranio estraibile ed a sinistra quelli dell'uranio totale. Le determinazioni dell'uranio totale sono state effettuate solo su di una parte dei campioni analizzati per il tenore di uranio estraibile. I micascisti e gli gneiss a diverso grado di feldispattizzazione presentano tenori relativamente più bassi. Le filladi presentano tenori d'uranio totale più elevati. Gli gneiss occhiadini e i differenziati aplitici e pegmatitici presentano una distribuzione estremamente dispersa. I campioni di fillade mostrano la discrepanza maggiore tra tenore di uranio totale ed estraibile.

alcuni esperimenti di lisciviazione su campioni di rocce appartenenti alle formazioni più interessanti. In tali esperimenti si è cercato, nei limiti del possibile, di restare aderenti alle condizioni naturali. Circa 50 gr di campione, macinato a meno di 1 mm, sono stati messi a contatto con 500 ml di acqua bidistillata in recipiente di

TABELLA 8

n°	Tipo litologico camp. lisciviato	pH	Cond	Ca	Mg	Na	K	Σ cat	HCO ₃	SO ₄	Cl	Σ an	SiO ₂	F	U	salinità	U nel resi- duo	U nella roccia	fattore di arricchimento
154	gneis occhiadino	8,6	12-5	62-5	20-5	21-5	19-5	12-4	11-4	60-6	36-6	12-4	70-6	64-6	34-7	63,9	14,9	1,90^	7,8
167	gneis laminato	8,3	65-6	26-5	15-5	19-5	51-5	11-4	90-5	10-5	56-6	11-4	14-5	18-6	18-7	73,6	6,9	0,79^	8,7
210	breccia di faglia di gneis	7,9	61-5	30-4	90-5	10-4	14-5	50-4	11-4	22-4	12-4	46-4	22-5	18-5	16-6	297,8	15,1	6,53^	2,31
211	pegmatite	8,5	14-5	88-5	60-6	43-5	90-6	15-4	11-4	60-6	96-6	13-4	21-5	11-5	29-5	85,3	955,2	10,6 ^	90,1
212	pegmatite	8,3	13-5	73-5	90-6	32-5	14-5	13-4	10-4	80-6	11-5	12-4	25-5	46-6	16-6	82,8	54,2	4,5 ^	12,0
213	gneis occhiadino	7,8	69-6	20-5	15-5	23-5	39-5	98-5	68-5	40-6	20-5	92-5	11-5	64-6	15-7	62,9	6,7	0,96^	7,0
237	gneis occhiadino	8,1	10-5	44-5	94-6	18-5	12-5	84-5	71-5	70-6	69-6	85-5	11-5	43-6	93-8	52,7	4,9	4,38-	1,12
238	gneis occhiadino	8,3	11-5	29-5	94-6	16-5	35-5	89-5	72-5	11-5	34-6	87-5	10-5	33-6	96-8	58,7	4,6	7,2 -	0,6
246	pegmatite	8,1	94-6	33-5	40-6	27-5	14-5	78-5	62-5	11-5	92-6	82-5	18-5	20-6	43-8	56,8	2,1	4,7 -	0,45
248	gneis occhiadino	8,0	12-5	57-5	89-6	20-5	18-5	10-4	76-5	17-5	72-6	10-4	13-5	81-6	85-8	65,9	3,6	4,7 ^	0,76
273	fillade granatife- ra	8,0	51-6	14-6	31-6	12-5	12-5	29-5	17-5	13-5	29-6	33-5	24-5	43-6	20-8	35,2	1,6	4,6 -	0,35
278	fillade	7,9	14-5	29-5	34-5	24-5	28-5	11-4	15-5	11-4	20-6	13-4	24-5	11-6	21-8	95,6	0,6	4,1 -	0,015

Nella tabella sono riportati tutti i dati geochimici relativi alle soluzioni di lisciviazione e ai campioni di rocce liscivate. Le concentrazioni di tutti gli elementi sono espresse da tre cifre: le prime due indicano il valore e la terza l'esponente negativo in base dieci, e cioè la posizione della virgola. Ad esempio 16 - 5 significa 16×10^{-5} . I valori della conducibilità elettrica sono espressi in $\Omega^{-1} \text{ cm}^{-1}$. Le concentrazioni di Ca, Mg, Na, K, HCO₃, SO₄, Σ cat nelle acque sono espressi in equivalenti per litro. Le concentrazioni di SiO₂ e F sono espresse in moli per litro e la concentrazione di U in milli moli per litro. Il residuo è espresso in mg. Il tenore di U nel residuo e nelle rocce è espresso in ppm di U₃O₈. Il fattore di arricchimento è dato dal rapporto tra uranio nel residuo e quello della roccia. ^ Uranio estraibile. - Uranio totale.

pirex di forma cilindrica. L'agitazione è stata effettuata per circa 90 ore mediante rotazione dei recipienti. Ad intervalli regolari è stata fatta gorgogliare aria attraverso la soluzione al fine di riprodurre le condizioni che prevalgono nell'alterazione superficiale; disponibilità di ossigeno ed anidride carbonica, alle pressioni parziali dell'atmosfera terrestre.

Nella tabella 8 sono riportati i risultati analitici relativi alle acque che hanno lisciviato i diversi campioni.

I risultati degli esperimenti di lisciviazione sottolineano il differente comportamento dei diversi tipi di rocce.

I differenziati degli gneiss occhiadini mostrano di contenere notevoli quantità di uranio che sono facilmente e velocemente lisciviati dall'acqua distillata.

In tali campioni è l'uranio l'elemento più solubile e più mobile. I fattori di arricchimento di tale elemento nelle acque naturali rispetto alle rocce raggiungono i valori molto maggiori dell'unità. Tanto gli occhiadini che le filladi mostrano al contrario una velocità più bassa nell'immettere in circolazione l'uranio in essi contenuti. Tanto i tenori assoluti raggiunti nelle acque di lisciviazione, che i tenori rapportati alla salinità delle acque sono molto più bassi.

La distribuzione dell'uranio estraibile e totale nei diversi campioni di rocce, nonché gli studi sulle lisciviazioni da parte di acqua, hanno pertanto fornito un quadro completo del comportamento esogeno dell'uranio contenuto nei diversi tipi di rocce dei Monti Peloritani.

Rame, zinco e piombo

I risultati delle analisi di Pb, Zn e Cu nei campioni di rocce sono stati già presentati nella tabella 7. Nella Fig. 3 sono riportati gli istogrammi dei tenori di questi elementi. La suddivisione in complessi formazionali è la stessa adottata per l'uranio. La formazione filladica mostra i tenori in media più elevati e con distribuzione più dispersa tanto per Cu e Zn che, subordinatamente, per il Pb. Per quest'ultimo elemento le filladi carboniose mostrano l'arricchimento più vistoso. Ciò può essere anche imputabile — almeno in parte — ad una lisciviazione selettiva del Cu e Zn da parte delle acque naturali, che mostrano in genere tenori elevati proprio in Zn, e subordinatamente in Cu, in corrispondenza dei livelli carboniosi. Gli occhiadini presentano tenori bassi in Cu e Zn e subordinatamente in Pb, in accordo con le loro storie petrogenetiche.

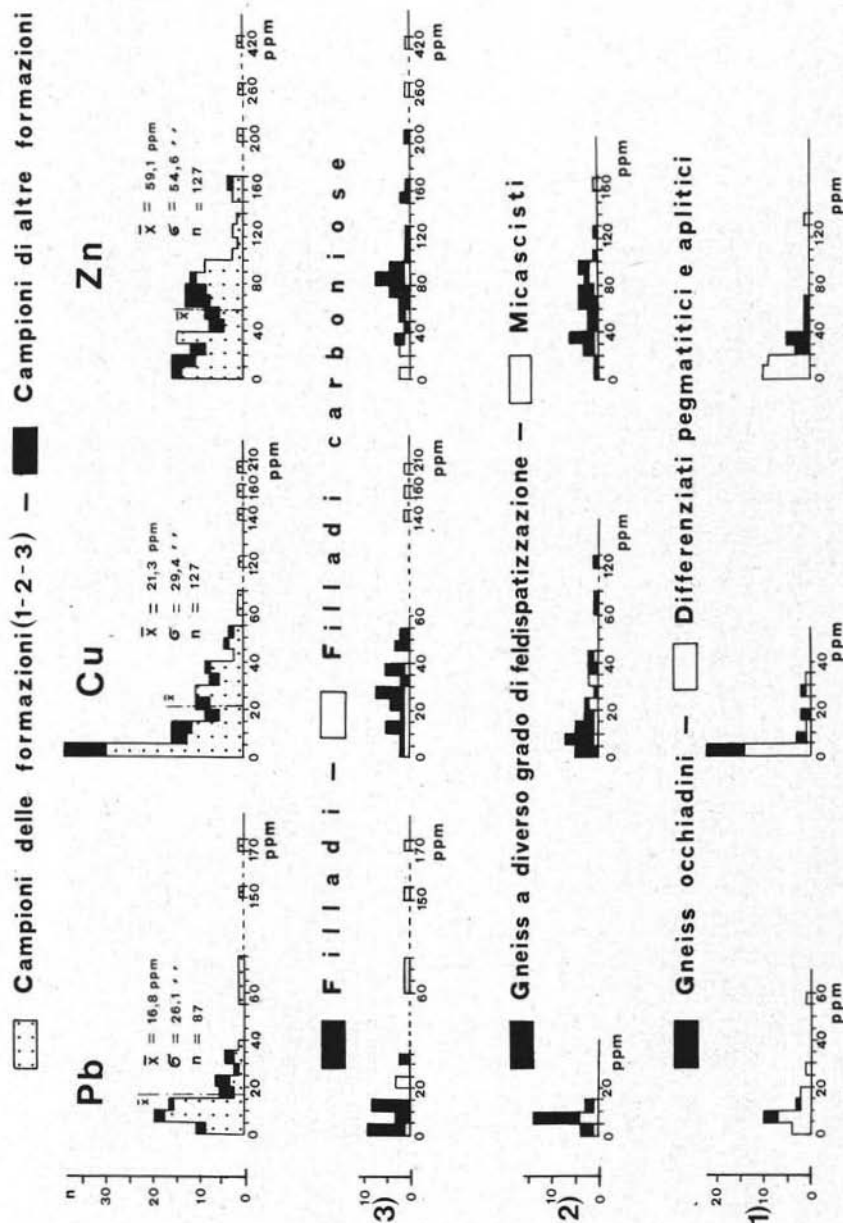


Fig. 3. — Distribuzione di frequenza del piombo, rame e zinco nelle rocce di alcuni complessi formazionali. Il complesso filiadico è quello che presenta i tenori più elevati in Pb, Cu, Zn sia in media che in assoluto. Gli gneiss occhiadini, i differenziati aplitici e pegmatitici, sono quelli che presentano i tenori in Cu e Zn più bassi.

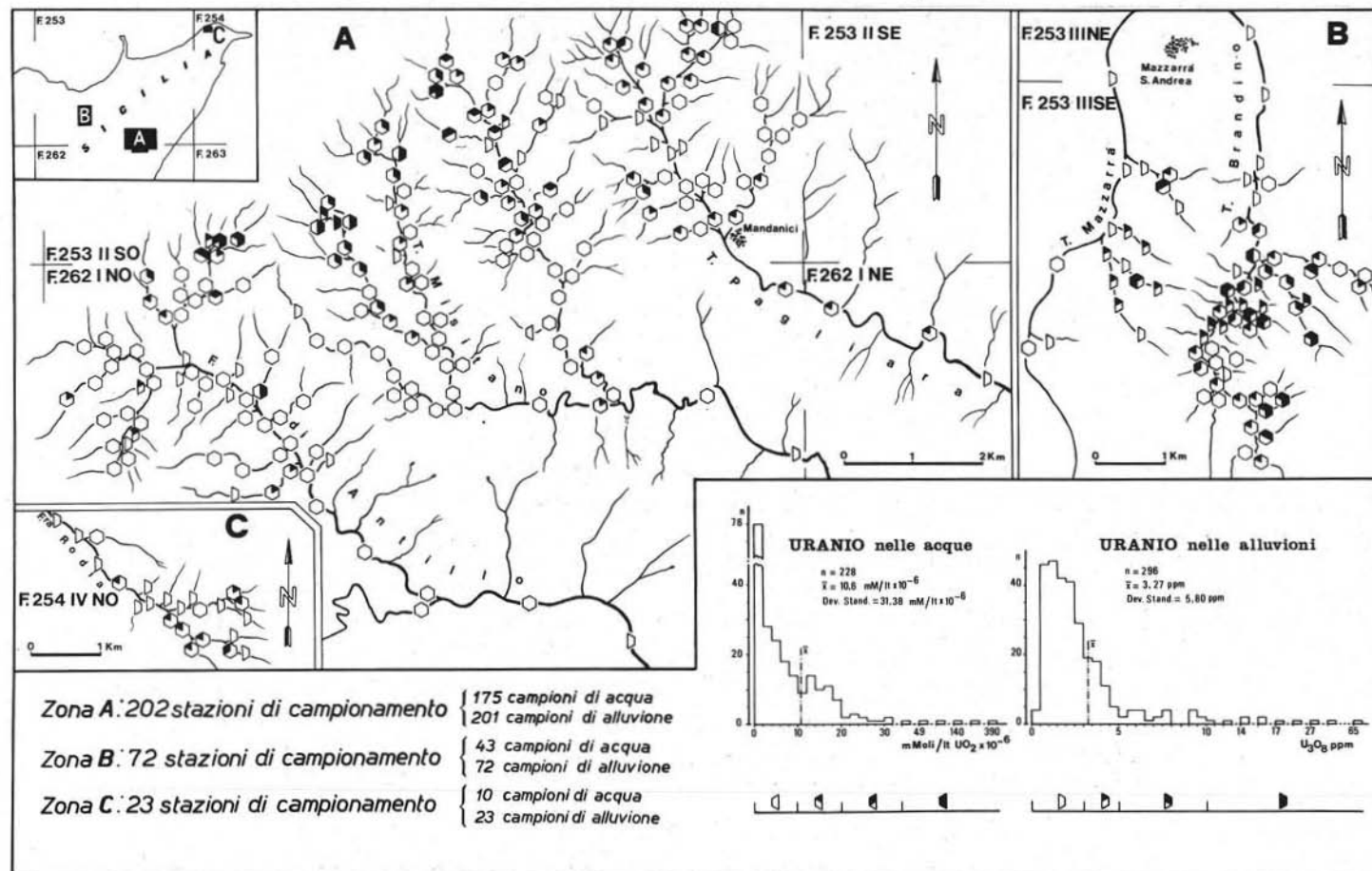


Fig. 4. — Distribuzione areale ed istogrammi dei tenori di uranio nelle acque e nelle alluvioni (campagna del 1969). I tenori più elevati sono in genere addensati in corrispondenza degli gneiss occhiadini.

Discussione dei risultati

Le anomalie di uranio

La carta di Fig. 4 riporta la distribuzione areale dell'uranio nei campioni di acque superficiali ed alluvioni. I campioni anomali sono addensati significativamente nelle aree già risultate anomale a seguito dei rilievi attuati in precedenza. Viene confermato anche nei dettagli quanto precedentemente sottolineato (DALL'AGLIO-LOCARDI, 1967); l'origine delle anomalie coincidono con l'affioramento della formazione degli gneiss occhiadini. In particolare le acque tendono ad arricchirsi notevolmente in uranio laddove esse vengono in contatto con le apliti e pegmatiti degli occhiadini; l'intensità della lisciviazione delle rocce viene esaltata nel caso di rocce che per eventi tettonici hanno subito una intensa cataclasi. Queste affermazioni trovano riscontro nelle prove di lisciviazione effettuate su campioni di rocce di diverso tipo, nella significativa correlazione esistente tra uranio e fluoro ($r = 0,61$, $N = 171$), nonché nelle osservazioni di campagna.

Anche nelle zone più fortemente anomale non sono mai state rinvenute mineralizzazioni. Ciò è confermato anche dalle indagini radiometriche di dettaglio.

Sussiste una correlazione generale tra le anomalie rinvenute e la presenza di affioramenti di gneiss occhiadino; tale formazione è quella che presenta il tenore medio in uranio più elevato. L'insorgere di anomalie tanto nelle acque quanto nella frazione sottile delle alluvioni è facilitato dal verificarsi di particolari condizioni quali: a) presenza di alto grado di fratturazione delle rocce e quindi elevata velocità della lisciviazione dell'uranio delle stesse; b) presenza di formazioni pegmatitiche contenenti uranio in minerali facilmente solubili; c) alta velocità di erosione che apporta materiale sempre nuovo nella zona di alterazione superficiale.

Dato che la fenomenologia delle anomalie è sempre imputabile o ad un fondo geochimico elevato o a particolari condizioni locali, si ritiene che non convenga più oltre considerare un interesse pratico per la ricerca di mineralizzazioni di uranio nell'area dei Monti Peloritani.

Le anomalie dei metalli pesanti

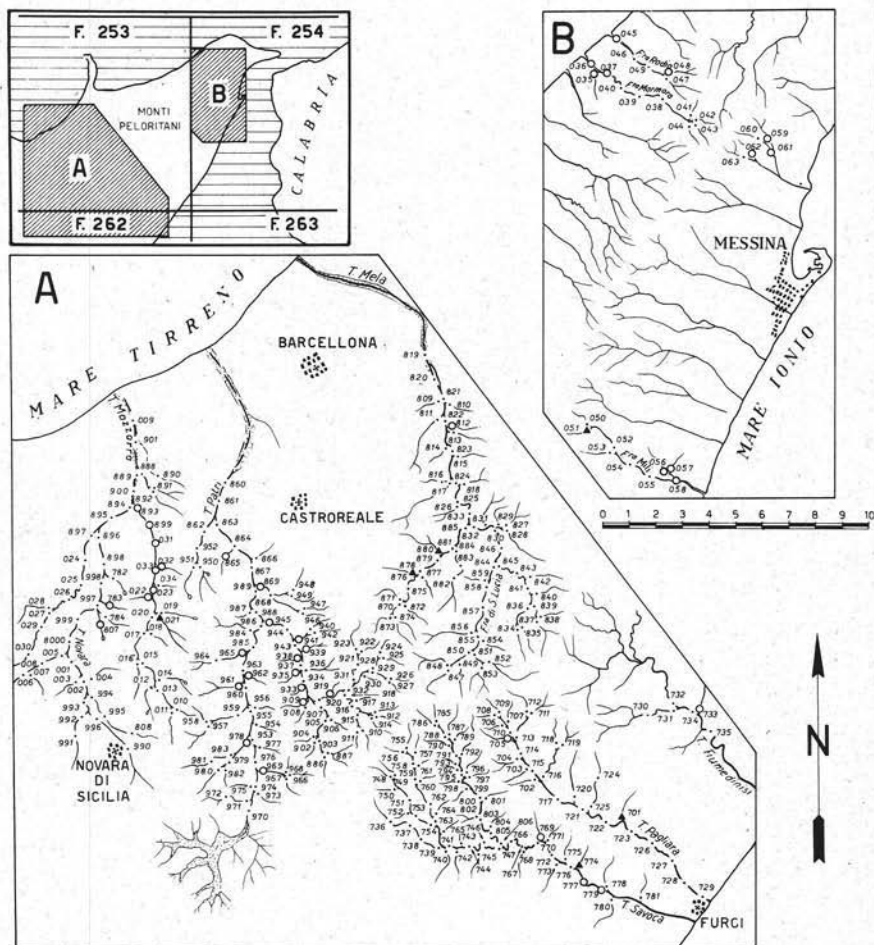
Qui di seguito verranno presentati tanto i risultati ottenuti a seguito dell'analisi dei campioni di alluvioni già raccolti nell'ambito di un rilievo precedente (M. BRONDI ed Altri, 1967), come pure i risultati conseguiti a seguito del rilievo geochimico di dettaglio, oggetto principale della presente relazione.

La Fig. 5 presenta le aree prospettate e le stazioni di campionamento relative alla campagna a scala strategica effettuata nel 1966.

Le Figg. 6, 7 e 8 presentano la distribuzione areale e di frequenza, rispettivamente di Zn, Cu e Pb nei campioni di alluvioni raccolti nel 1966.

STAZIONI DI CAMPIONAMENTO

(Rilievo strategico 1966)



Campioni raccolti 363 (dal 7701 al 8063) Per comodità è stata omessa nella mappa la prima cifra di ciascun numero.

○ Stazioni di campionamento prive di acqua.

▲ Stazioni di campionamento prive di alluvioni campionabili.

Fig. 5. — Aree prospettate e stazioni di campionamento relative alla campagna a scala strategica effettuata nel 1966.

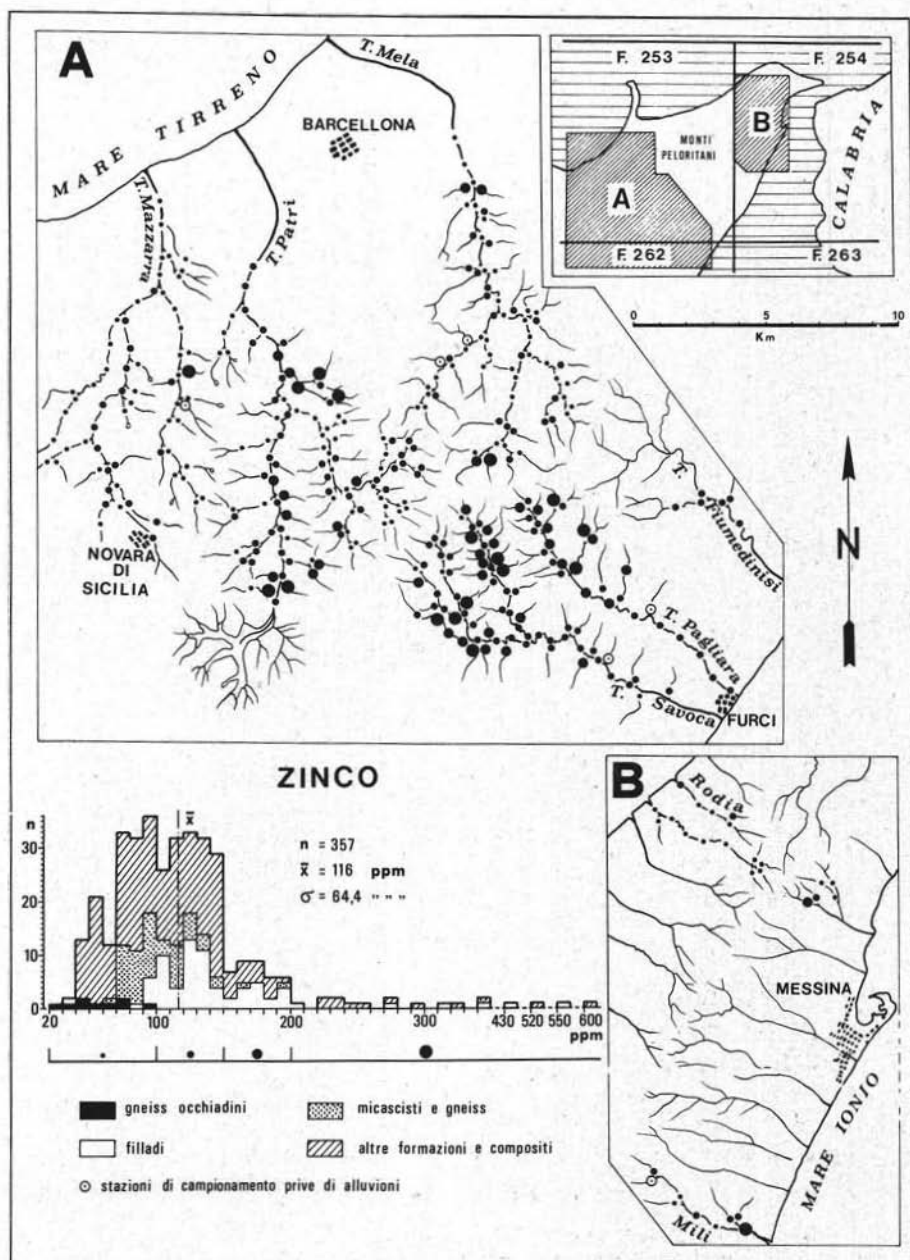


Fig. 6. — Distribuzione areale ed istogramma dei tenori in zinco delle alluvioni (campagna 1966). I tenori più elevati in Zn sono addensati principalmente in corrispondenza di mineralizzazioni note o degli affioramenti filladici, soprattutto in corrispondenza dell'alto corso del T. Savoca e del T. Pagliara.

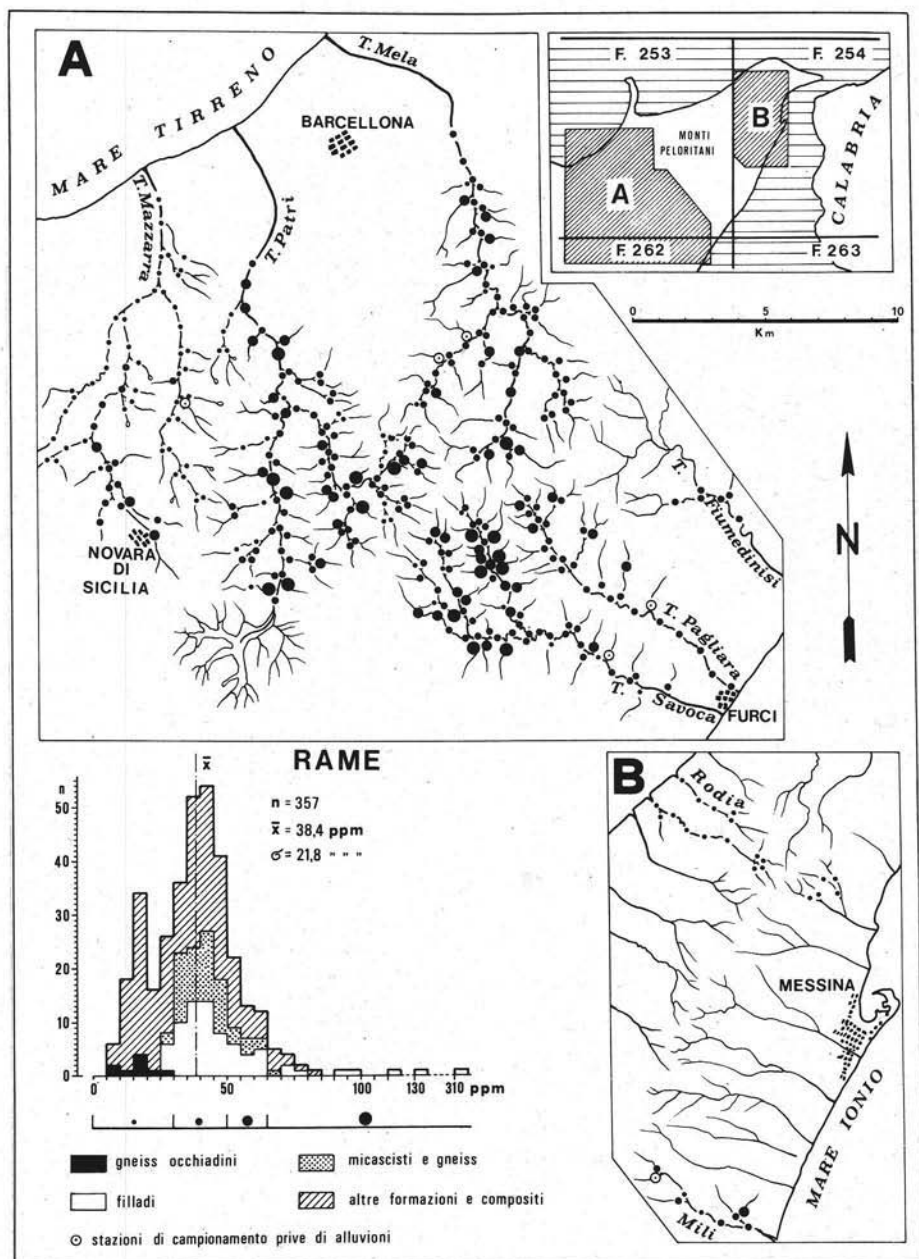


Fig. 7. — Distribuzione areale ed istogramma dei tenori in rame delle alluvioni (campagna 1966). I tenori più bassi si rinvennero in corrispondenza della formazione degli gneiss occhiadini e di quelle sedimentarie eoceniche. I tenori più elevati sono addensati significativamente nelle aree di affioramento delle filladi.

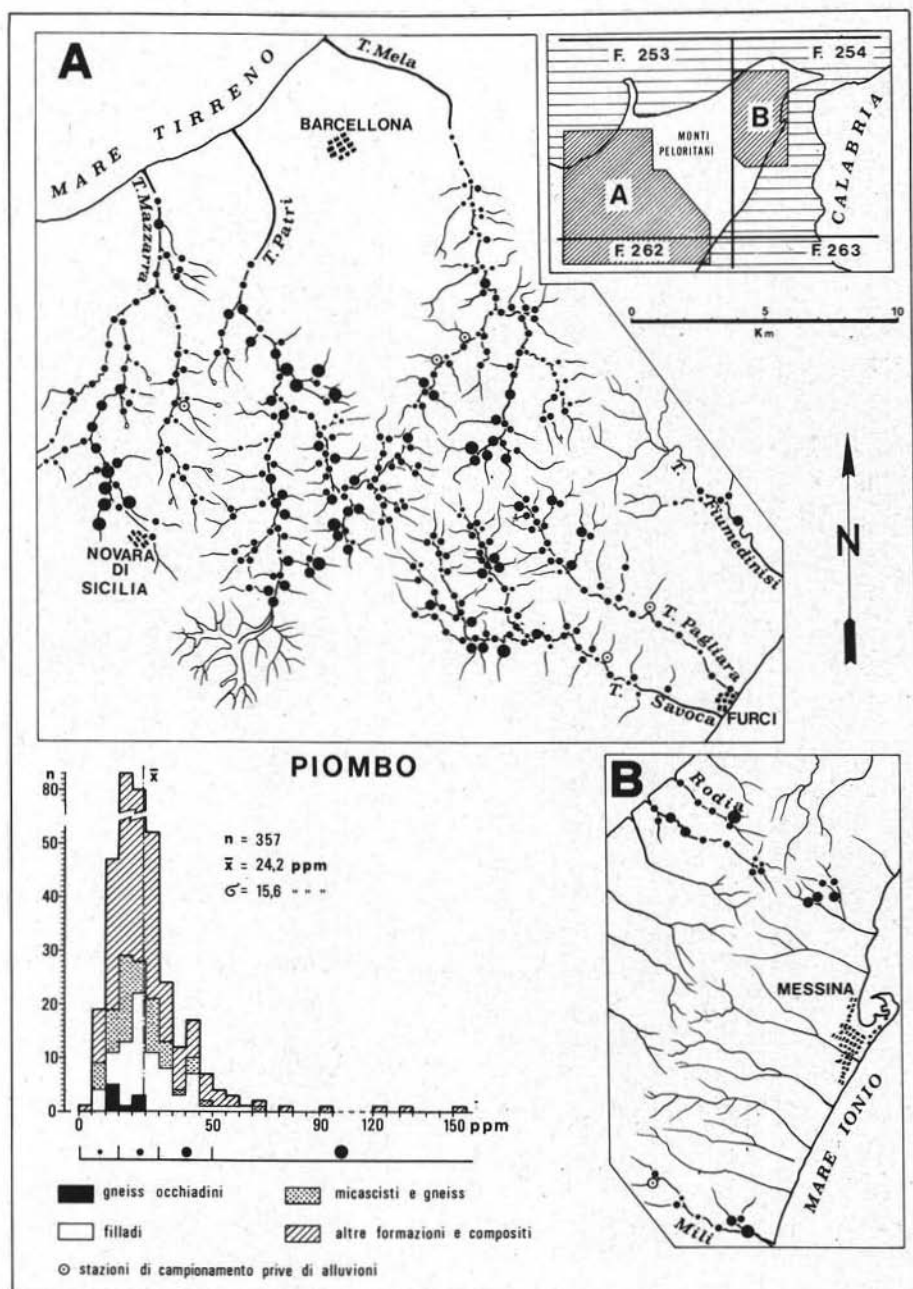


Fig. 8. — Distribuzione areale ed istogramma dei tenori in piombo delle alluvioni (campagna 1966). I tenori più elevati compaiono in genere nelle aree di affioramento delle filladi o in corrispondenza di mineralizzazioni note.

I campioni sono stati suddivisi per unità geolitologica di prevalente provenienza. I dati presentati mostrano una buona corrispondenza con quanto osservato per la distribuzione di questi tre elementi nei campioni di rocce. I tenori di Pb, Zn e Cu mostrano un significativo aumento secondo la successione: gneiss occhiadini - micascisti - filladi. Da notare che i campioni di alluvioni provenienti dal disfacimento del complesso filladico presentano popolazioni secondarie con tenori in Cu e Zn molto più elevati di quelli presentati dai campioni di rocce (ivi comprese anche le filladi carboniose). Questi valori altamente anomali derivano parzialmente dal disfacimento di mineralizzazioni.

La Fig. 9 presenta la distribuzione areale e l'istogramma dello zinco nelle acque e nelle alluvioni raccolte nel rilievo di dettaglio; la Fig. 10 la distribuzione del rame nelle acque e nelle alluvioni e la Fig. 11 la distribuzione del Pb nelle alluvioni.

I dati presentati e discussi in precedenza forniscono le seguenti indicazioni di carattere generale:

- a) La distribuzione dei metalli pesanti nelle acque e nelle alluvioni rispecchia in primo luogo la litologia del bacino. Il complesso filladico è segnalato dai tenori in Zn, Cu e Pb più elevati mentre gli occhiadini dai tenori più bassi. Tutte le situazioni geolitologiche intermedie si rispecchiano in tenori anch'essi intermedi, che derivano dalla combinazione lineare di apporti a diverso contenuto in metalli pesanti.
- b) Una parte dei valori anomali da noi riscontrati è in corrispondenza di mineralizzazioni già note ed in corrispondenza dell'orizzonte di filladi carboniose.

Una ricerca specifica è stata effettuata in corrispondenza di una vistosa anomalia che risultava essere al di fuori delle situazioni specificate ai punti a) e b). Nell'alto corso del torrente Iadizzi (circa 3 km a N di Mandanici) erano stati rinvenuti campioni di acque superficiali e di alluvioni con elevati tenori in metalli pesanti, Cu e Zn (si vedano le Figg. 6-7-8-9-10-11; camp. nn. 7712 e 10917-15-16). Ricerche dettagliate geologiche e geochemiche hanno messo in luce la situazione seguente.

Nella serie di mesozona sono stati rinvenuti filoni idrotermali costituiti prevalentemente da quarzo mineralizzato a blenda con galena e pirite come accessori. Una di questi filoni affiora sul versante destro della valle a monte del campione 10915.

L'esame della serie ha rivelato che i filoni sono compresi in rocce di mesozona (micascisti gneissici), un centinaio di metri sopra la superficie di sovrascorrimento. I rapporti giaciture dei filoni con le rocce incassanti e l'assenza di manifestazioni

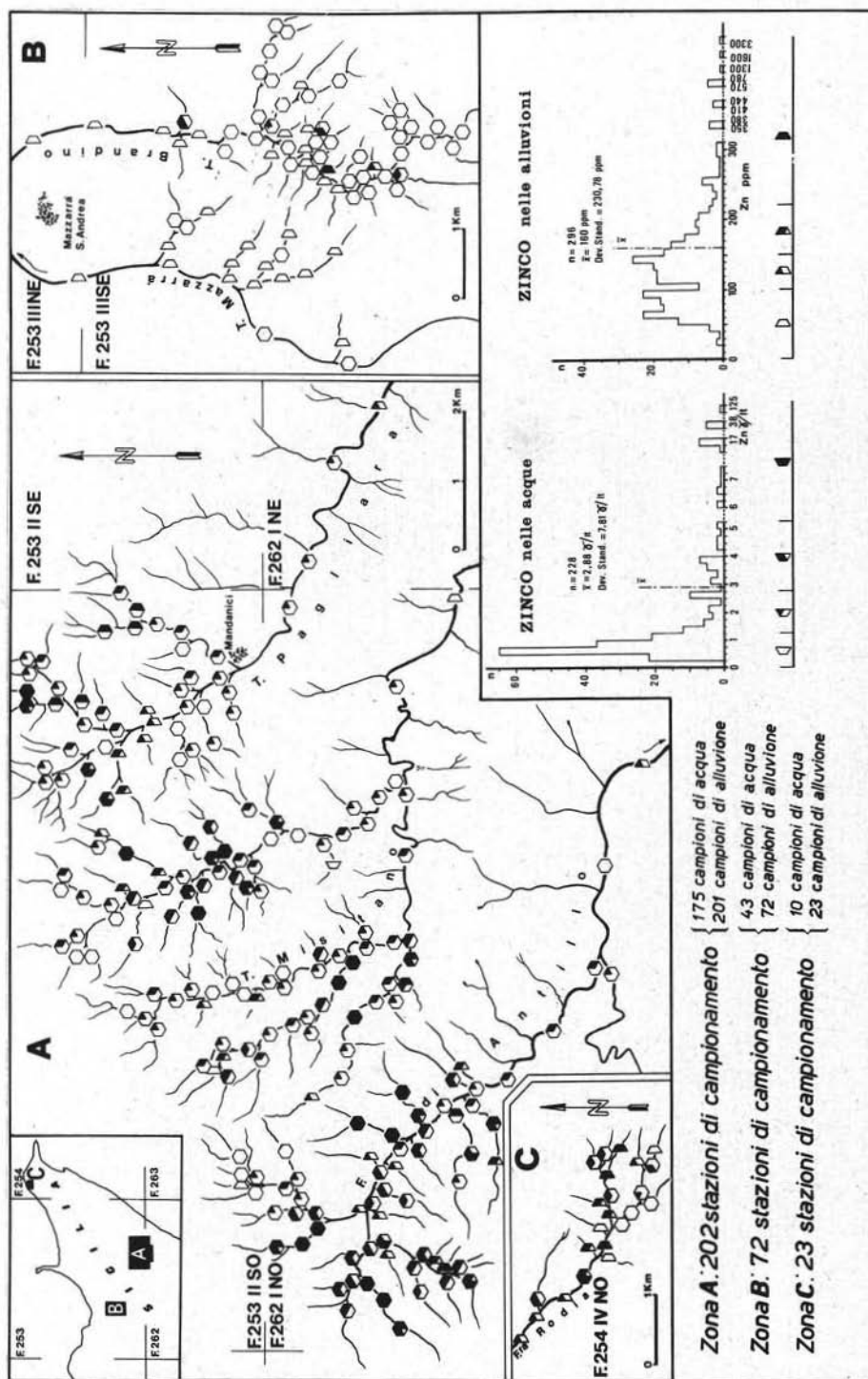


Fig. 9. — Distribuzione areale ed istogrammi dei tenori in zinco delle acque e delle alluvioni (campagna 1969). Le aureole di dispersione idrogeochimica sono marcate e persistenti. Si notino al riguardo i tenori elevati riscontrati nelle acque superficiali anomale ed il buon accordo con la distribuzione nelle alluvioni. Le anomalie più importanti prendono origine in genere in corrispondenza dell'orizzonte di filladi carboniose e/o di mineralizzazioni note. Si noti la marcata anomalia nell'alto bacino dell'addizze studiata in dettaglio (vedi testo). Alcune anomalie richiederebbero un supplemento di indagine (Fiumara Rodia, affluente sinistro del Pagliara a N di Mandanici e torrente Brendino).

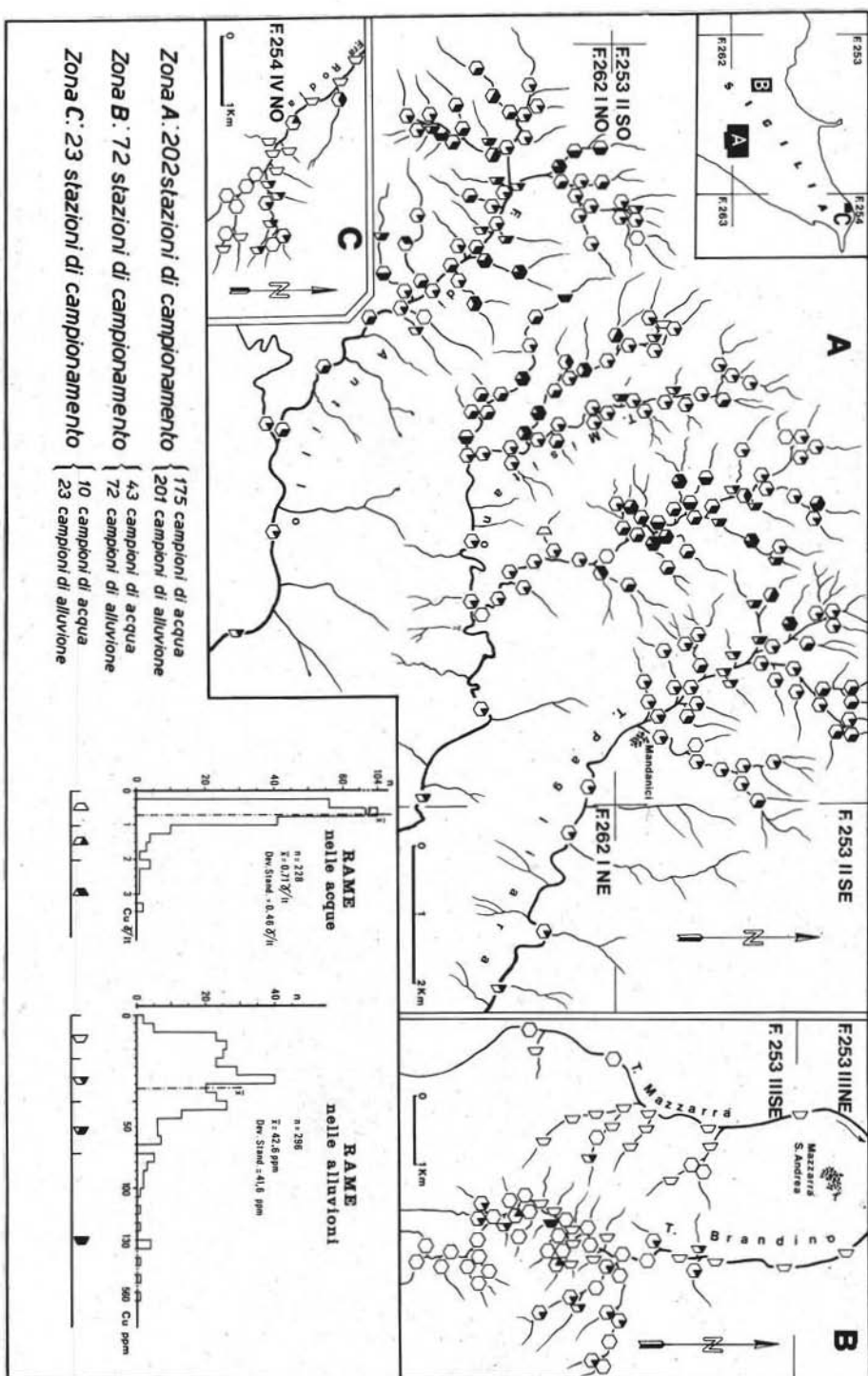


Fig. 10. — Distribuzione areale ed istogrammi dei tenori in rame delle acque e delle alluvioni (campagna 1969). Le aureole di dispersione idrogeochimica sono meno marcate ed estese di quelle dello zinco. Per il commento si veda la didascalia alla Fig. 9.

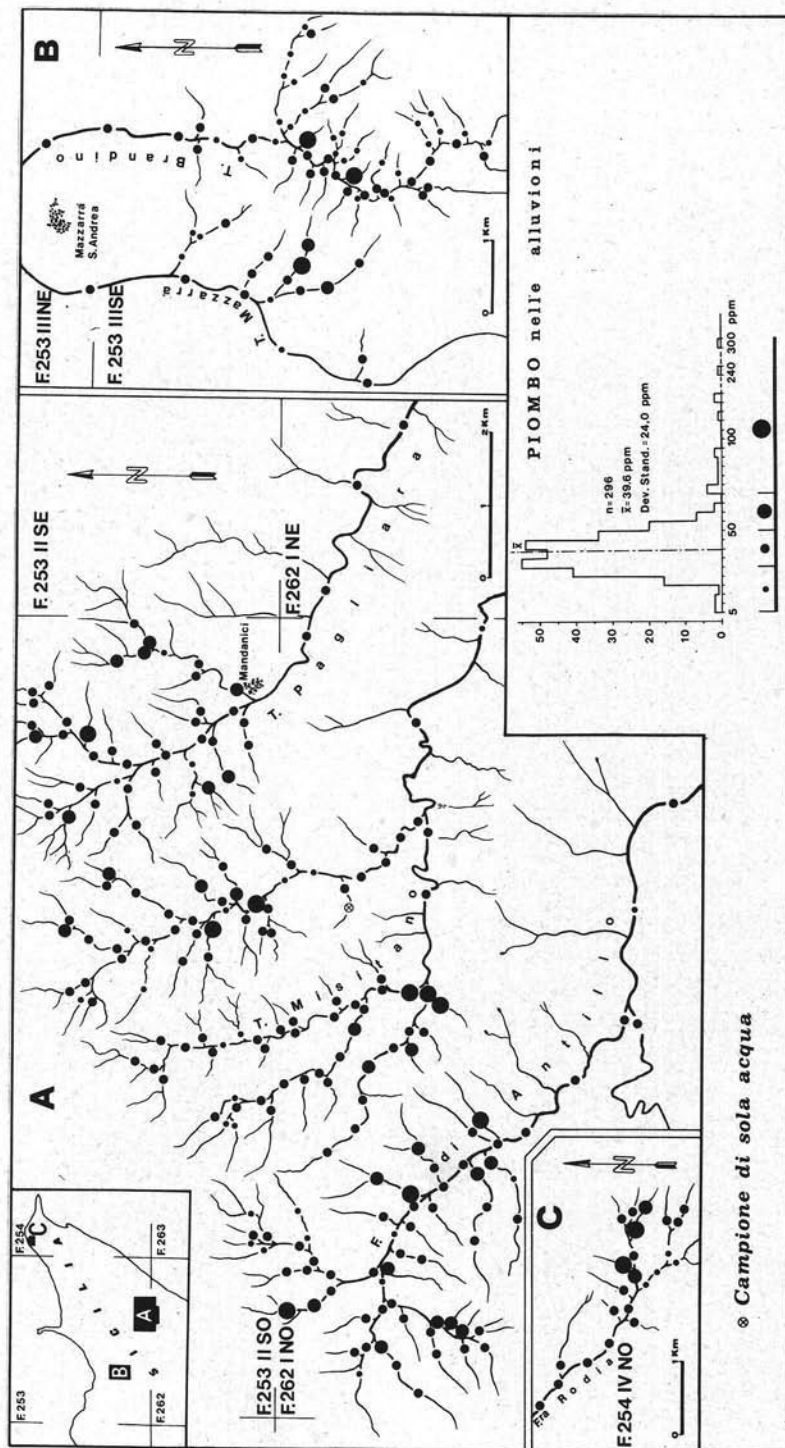


Fig. 11. — Distribuzione areale ed istogramma dei tenori in piombo nelle alluvioni (campagna 1969). Per il commento si veda la didascalia della Fig. 9.

analoghe nelle rocce filladiche sottostanti rendono molto probabile l'attribuzione di questo tipo di filoni a blenda, galena e pirite, ad un'epoca pre-alpina, ossia precedente ai grandi movimenti di sovrascorrimento.

È da segnalare inoltre che a qualche decina di metri dalla base dei micascisti non retrometamorfici che racchiudono i filoni, è rilevabile una superficie secondaria di sovrascorrimento che ha intersecato una di queste manifestazioni filoniane. L'effetto dinamico sulla mineralizzazione è reso ben evidente dalla mobilitazione di solfuri che ne è derivata, dalla caolinizzazione della roccia e dalla rideposizione di minerali secondari.

Queste osservazioni hanno la loro importanza nell'ampliare la casistica sinora prospettata sull'origine dei metalli pesanti nei Monti Peloritani.

Accanto ai fenomeni già commentati di arricchimenti in alcune formazioni filladiche, di rimobilizzazioni lungo il piano di scorrimento principale che porta la serie di mesozona a ricoprire terreni epizonali, va considerata l'esistenza di filoni mineralizzati originariamente contenuti nella serie mesozonale prima del suo sovrascorrimento, mineralizzazioni che localmente possono venir investite e rimobilizzate dallo scorrimento principale o da piani vicarianti dello stesso.

Conclusioni

Nella presente relazione è stato riferito in dettaglio sui risultati conseguiti a seguito di rilievi geochimici e studi geologici effettuati in corrispondenza di alcune aree anomale dei Monti Peloritani.

Nell'ambito di tali rilievi sono state effettuate anche ricerche di base sulla geochimica degli elementi presi in considerazione (U, Cu, Zn e Pb). I risultati conseguiti permettono da un lato di ricostruire con sufficiente approssimazione i processi di mobilitazione degli elementi studiati nell'ambiente esogeno, e dall'altro di conoscere con sufficiente dettaglio la distribuzione di questi elementi nelle più importanti formazioni affioranti nell'area anche in rapporto alla loro storia petrogenetica. Queste informazioni di base permettono di trarre conclusioni più sicure dai risultati delle prospezioni effettuate.

- 1) Per quel che riguarda l'uranio, i risultati ottenuti mostrano che le probabilità di rinvenire mineralizzazioni risultano estremamente basse. Tutte le anomalie rinvenute sono infatti ascrivibili alla presenza di formazioni con fondo più elevato (gneiss occhiadini e differenziati pegmatitici ad essi associati) ed alla presenza di condizioni nelle quali l'uranio è più facilmente liscivibile (zone milonitizzate e cataclasate, presenza di minerali facilmente solubili quali uraninite, etc.).

Mancano inoltre ambienti sedimentari favorevoli dove l'uranio lisciviato dalle

rocce metamorfiche possa riprecipitare per dare luogo a concentrazioni d'interesse economico.

- 2) Per quanto concerne il rame, lo zinco ed il piombo le anomalie da noi rinvenute sono ascrivibili in genere alla presenza di filladi carboniose e/o a mineralizzazioni già conosciute.

Filoni idrotermali mineralizzati a blenda con presenza di galena e pirite in ganga quarzosa, di età prealpina, sono stati rinvenuti in corrispondenza di vistose anomalie geochimiche. La consistenza mineraria di tali filoni esula dai limiti del presente studio; la loro segnalazione apre comunque la possibilità di rinvenirne altri analoghi in situazioni simili.

Si ringraziano Ennio Ghiara, Carlo Orlandi, per il contributo apportato nell'esecuzione del lavoro di campagna, il prof. Enzo Locardi per l'assistenza geologica e i suggerimenti forniti, ed il sig. Piero De Cassani per il lavoro cartografico e di laboratorio.

BIBLIOGRAFIA

- BRONDI M., DALL'AGLIO M., LOCARDI E. (1967) - *Rilievo geochimico a scala strategica per uranio, rame, zinco e metalli pesanti totali di alcune aree dei Monti Peloritani*. Rivista Mineraria Siciliana, anno XVIII, numero 106-108.
- BRONDI M., DALL'AGLIO M., TONANI F., VISIBELLI D. (1966) - *Laboratori mobili per l'analisi delle acque naturali*. L'Industria Mineraria, gennaio, anno XVII.
- DALL'AGLIO M. (1968) - *Organizational and methodologic problems in the Geochemical studies on surface water. Geochemistry, Precipitation, etc.* International Assoc. Sci. Hydrol. Publ., n. 78, 66-78.
- DALL'AGLIO M., GRAGNANI R., VISIBELLI D. (1967) - *Determinazione di piombo, rame e zinco nei campioni di alluvioni e di rocce. Confronto tra spettrografia ottica di emissione ed assorbimento atomico*. Rendiconti della Società Italiana di Mineralogia e Petrologia, Vol. XXIV, Milano.
- DALL'AGLIO M., LOCARDI E. (1967) - *Distribuzione del piombo, dello zinco e del rame nelle alluvioni dei Monti Peloritani*. Rivista Mineraria Siciliana, Palermo, anno XVIII, numero 106-108.
- DALL'AGLIO M., TONANI F. (1960) - *L'analisi chimica delle acque naturali come mezzo di indagine geochimica. Studi e ricerche della Divisione Geomineraria*, Vol. III C.N.R.N., Roma.
- DALL'AGLIO M., TONANI F. (1960) - *La prospezione geochimica dell'uranio - Studi e ricerche della Divisione Geomineraria*, Vol. III C.N.R.N., Roma.