

SCHEDA



CD - CODICI

TSK - Tipo scheda PST

LIR - Livello ricerca P

NCT - CODICE UNIVOCO

NCTR - Codice regione 12

NCTN - Numero catalogo generale 01320371

ESC - Ente schedatore UNIRM1

ECP - Ente competente S170

AC - ALTRI CODICI

ACC - Altro codice 2171/ Museo di Chimica

OG - OGGETTO

OGT - OGGETTO

OGTD - Definizione apparecchio

OGTT - Tipologia di Karl Fischer

LC - LOCALIZZAZIONE GEOGRAFICO-AMMINISTRATIVA

PVC - LOCALIZZAZIONE GEOGRAFICO-AMMINISTRATIVA ATTUALE

PVCS - Stato ITALIA

PVCR - Regione Lazio

PVCP - Provincia RM

PVCC - Comune Roma

LDC - COLLOCAZIONE SPECIFICA

LDCT - Tipologia università

LDCN - Denominazione Sapienza Università di Roma

LDCU - Denominazione spazio viabilistico Piazzale Aldo Moro 5

LDCM - Denominazione

raccolta	Museo di Chimica "Primo Levi"/ Edificio Cannizzaro (VEC)
LDCS - Specifiche	ballatoio/ armadio 1
DT - CRONOLOGIA	
DTZ - CRONOLOGIA GENERICA	
DTZG - Fascia cronologica di riferimento	sec. XX
DTZS - Frazione cronologica	terzo quarto
DTM - Motivazione cronologia	documentazione
MT - DATI TECNICI	
MTC - Materia e tecnica	metallo
MTC - Materia e tecnica	vetro
MIS - MISURE	
MISU - Unita'	cm
MISA - Altezza	48
MISL - Larghezza	36
MISN - Lunghezza	38
DA - DATI ANALITICI	
DES - DESCRIZIONE	
DESO - Oggetto	Lo strumento è formato da: recipiente di reazione con coperchio (1 pezzo); recipiente di reazione senza coperchio (2 pezzi di cui uno montato); 2 bottiglie con tappo a smeriglio da 1l in vetro giallo; raccordi angolari a smeriglio (4 pezzi); pinze in metallo (6 pezzi); tubo a cloruro di calcio (1 pezzo); flangia a cinque smerigli (1 pezzo); controflangia con smeriglio inferiore a largo diametro (1 pezzo); siringhe a pistone.
UTF - Funzione	Per la determinazione di tracce d'acqua in varie matrici.
UTM - Modalita' d'uso	Il metodo è stato messo a punto dal chimico tedesco Karl Fischer e consiste in una titolazione il cui punto finale è generalmente rilevato automaticamente per via amperometrica. È un metodo molto sensibile, capace di rilevare tracce di acqua in un campione fino a poche parti per milione. La procedura si basa sull'ossidazione dell'anidride solforosa ad opera dello iodio. La titolazione viene condotta in un solvente anidro, in presenza di una base capace di neutralizzare l'acido solforico prodotto dalla reazione e di creare una soluzione tampone che stabilizzi il pH su valori ottimali per lo svolgersi della reazione, compresi tra 5 e 7. Tra i vantaggi di questo metodo rispetto alla misurazione del contenuto di acqua per essiccamento del campione in stufa rientrano la rapidità (pochi minuti contro qualche ora) e la specificità (solo l'acqua reagisce, non gli altri composti volatili eventualmente presenti nel campione).
NSC - Notizie storico-critiche	Lo strumento è stato costruito dalla ditta Metrohm (Herisau/ notizie dal 1943) come si deduce dall'iscrizione sul supporto.
CO - CONSERVAZIONE	
STC - STATO DI CONSERVAZIONE	
STCD - Data	2015
STCC - Stato di conservazione	buono
TU - CONDIZIONE GIURIDICA E VINCOLI	

CDG - CONDIZIONE GIURIDICA**CDGG - Indicazione generica**

proprietà Ente pubblico non territoriale

CDGS - Indicazione specifica

Sapienza Università di Roma/ Museo di Chimica

CDGI - Indirizzo

Piazzale Aldo Moro, 5

DO - FONTI E DOCUMENTI DI RIFERIMENTO**FTA - DOCUMENTAZIONE FOTOGRAFICA****FTAX - Genere**

documentazione allegata

FTAP - Tipo

fotografia digitale (file)

FTAN - Codice identificativo

URM1MCPL00027+

AD - ACCESSO AI DATI**ADS - SPECIFICHE DI ACCESSO AI DATI****ADSP - Profilo di accesso**

1

ADSM - Motivazione

scheda contenente dati liberamente accessibili

CM - COMPILAZIONE**CMP - COMPILAZIONE****CMPD - Data**

2015

CMPN - Nome

Crupi, Giuseppina

RSR - Referente scientifico

Mario Barteri

FUR - Funzionario responsabile

Claudia Carlucci

AN - ANNOTAZIONI**OSS - Osservazioni**

La scheda cartacea è stata compilata da S. Canducci in data 20/01/2004.