



Dall'idrogeno all'oganesson :

i primi 150 anni della Tavola Periodica degli elementi.

Storia, innovazione e sfide future.

Dipartimento di Scienze Chimiche
Università degli Studi di Catania, V.le Andrea Doria, 6
26 novembre 2019 - Aula A – ore 16.00

Introdurrà i lavori la prof.ssa Angela Tosto
Presidente ANISN - sezione Sicilia

Interventi

Giuseppe Musumarra (Università di Catania)
*La Tavola Periodica compie 150 anni:
aspetti attuali nell'era dell'economia circolare*

Salvatore Scirè (Università di Catania)
Idrogeno: elemento chiave per un'energia pulita

Graziella Malandrino (Università di Catania)
Lantanidi: li tocchi, ma non lo sai

Periodische Gesetzmässigkeit der Elemente nach Mendelejeff

Reihen	Gruppe I R ² O	Gruppe II R O	Gruppe III R ² O ³	Gruppe IV R H ⁴ R O ²	Gruppe V R H ⁵ R O ³	Gruppe VI R H ⁶ R O ³	Gruppe VII R H R O ²	Gruppe VIII R O ⁴
1	H-1							
2	Li-7	Be-9	B-11	C-12	N-14	O-16	F-19	
3	Na-23	Mg-24	Al-27,3	Si-28	P-31	S-32	Cl-35,5	
4	K-39	Ca-40	Sc-44	Ti-48	V-51	Cr-52	Mn-55	Fe-56, Co-59, Ni-59, Cu-63
5	(Cu-63)	Zn-65	Cd-88	-72	As-75	Se-79	Br-80	
6	Rb-85	Sr-87	Y-88	Zr-90	Nb-94	Mo-96	-100	Ru-104, Rh-104, Pd-106, Ag-108
7	(Ag-108)	Cd-112	In-113	Sn-116	Sb-122	Te-125	I-127	
8	Cs-133	Ba-137	Ce-137	La-139	-	Di-145?	-	
9	(-)							
10	- 165 -	169	Er-170	-173	Ta-182	W-184	-	Pt-195, Au-197, Ir-193, Ds-195, Rg-197
11	(Au-196)	Hg-200	Tl-204	Pb-208	Bi-210	-	-	
12	-	-	-	Th-231	-	U-240	-	

H																			He
Li	Be									B	C	N	O	F	Ne				
Na	Mg									Al	Si	P	S	Cl	Ar				
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr		
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe		
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn		
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts	Og		
			Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu			
			Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr			