

THE PERIODIC TABLE OF ELEMENTS

PERIODIC TABLE OF ELEMENTS																		He² 																	
H¹ 																		Ne¹⁰ 																	
Li³ 		Be⁴ 																	B⁵ 	C⁶ 	N⁷ 	O⁸ 	F⁹ 												
Na¹¹ 		Mg¹² 																	Al¹³ 	Si¹⁴ 	P¹⁵ 	S¹⁶ 	Cl¹⁷ 	Ar¹⁸ 											
K¹⁹ 	Ca²⁰ 	Sc²¹ 	Ti²² 	V²³ 	Cr²⁴ 	Mn²⁵ 	Fe²⁶ 	Co²⁷ 	Ni²⁸ 	Cu²⁹ 	Zn³⁰ 	Ga³¹ 	Ge³² 	As³³ 	Se³⁴ 	Br³⁵ 	Kr³⁶ 																		
Rb³⁷ 	Sr³⁸ 	Y³⁹ 	Zr⁴⁰ 	Nb⁴¹ 	Mo⁴² 	Tc⁴³ 	Ru⁴⁴ 	Rh⁴⁵ 	Pd⁴⁶ 	Ag⁴⁷ 	Cd⁴⁸ 	In⁴⁹ 	Sn⁵⁰ 	Sb⁵¹ 	Te⁵² 	I⁵³ 	Xe⁵⁴ 																		
Cs⁵⁵ 	Ba⁵⁶ 											Hf⁷² 	Ta⁷³ 	W⁷⁴ 	Re⁷⁵ 	Os⁷⁶ 	Ir⁷⁷ 	Pt⁷⁸ 	Au⁷⁹ 	Hg⁸⁰ 	Tl⁸¹ 	Pb⁸² 	Bi⁸³ 	Po⁸⁴ 	At⁸⁵ 	Rn⁸⁶ 									
Fr⁸⁷ 	Ra⁸⁸ 																	Rf¹⁰⁴ 	Db¹⁰⁵ 	Sg¹⁰⁶ 	Bh¹⁰⁷ 	Hs¹⁰⁸ 	Mt¹⁰⁹ 	Ds¹¹⁰ 	Rg¹¹¹ 										
La⁵⁷ 	Ce⁵⁸	Pr⁵⁹	Nd⁶⁰	Pm⁶¹	Sm⁶²	Eu⁶³	Gd⁶⁴	Tb⁶⁵	Dy⁶⁶	Ho⁶⁷	Er⁶⁸	Tm⁶⁹	Yb⁷⁰	Lu⁷¹																					
Ac⁸⁹ 	Th⁹⁰ 	Pa⁹¹ 	U⁹² 	Np⁹³ 	Pu⁹⁴ 	Am⁹⁵ 	Cm⁹⁶ 	Bk⁹⁷ 	Cf⁹⁸ 	Es⁹⁹ 	Fm¹⁰⁰ 	Md¹⁰¹ 	No¹⁰² 	Lr¹⁰³ 																					

by Anneka Tran



Χημικά στοιχεία

και

χημικές ενώσεις

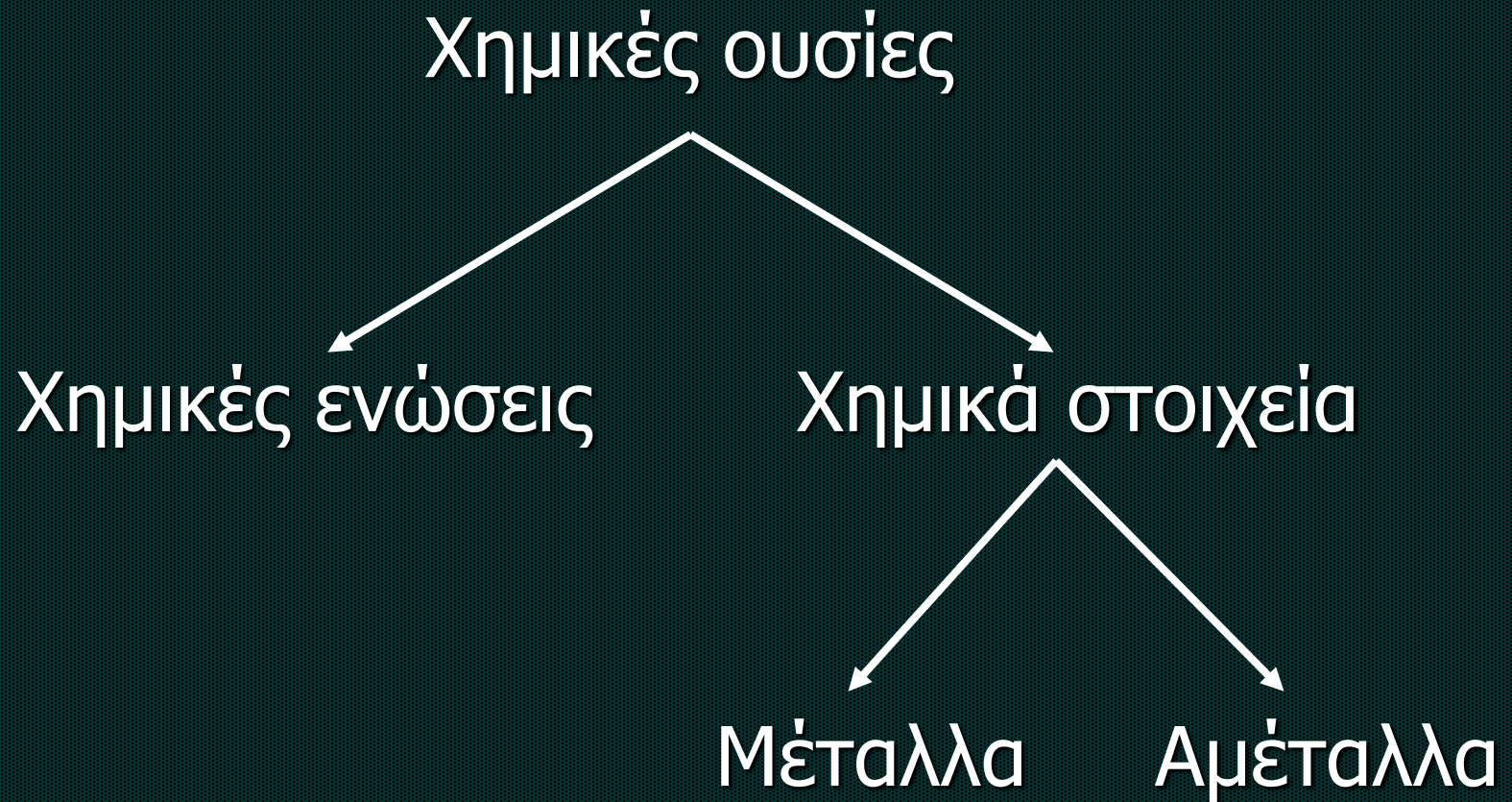
Χημική ένωση: ουσία σταθερής σύστασης
που διασπάται σε
απλούστερες ουσίες

π.χ. νερό, διοξείδιο του άνθρακα, αλάτι
(χλωριούχο νάτριο), ζάχαρη, οινόπνευμα,
κ.ά.

Χημικό στοιχείο: ουσία που δεν διασπάται
σε απλούστερες ουσίες

π.χ. μέταλλα → σίδηρος, χαλκός, χρυσός,
άργυρος, υδράργυρος,
αργίλιο (αλουμίνιο), μόλυβδος
κ.ά.

αμέταλλα → οξυγόνο, υδρογόνο, άζωτο,
άνθρακας, θείο, κ.ά.



Οι χημικές ενώσεις αποτελούνται
από χημικά στοιχεία.

