

ΧΗΜΕΙΑ Α΄ ΛΥΚΕΙΟΥ

ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ

A-1 Να ονομαστούν οι παρακάτω ενώσεις:

Χημική Ένωση	Ονομασία	Κατηγορία Χημικής ένωσης
H_2S		
$Ca(OH)_2$		
K_2CO_3		
H_2SO_3		
FeO		
H_3PO_4		
$NH_4C\bar{O}_4$		
NH_3		
PbI_4		
MgO		
N_2O_5		
$Fe_2(SO_3)_3$		
$Pb(OH)_2$		
BaS		
K_2O		

A-2 Να γράψετε τους χημικούς τύπους στις παρακάτω ενώσεις:

Χημική Ένωση	Ονομασία	Κατηγορία Χημικής ένωσης
	Υδροφθόριο	
	Νιτρικός Fe(III)	
	οξείδιο του Αργύρου	
	επτοξείδιο του P	
	Βρωμιούχος Cu (I)	
	Υποχλωριώδες οξύ	
	Τριοξείδιο του S	
	κυανιούχος Fe (II)	
	οξείδιο του Pb (IV)	
	υδροξείδιο του Zn	
	διοξείδιο του Αζώτου	
	Υπερχλωρικό Ασβέστιο	
	Υδροθείο	
	θειώδες οξύ	
	Φωσφορικό Αργίλιο	
	τετροξείδιο του Αζώτου	

ΑΣΚΗΣΕΙΣ ΟΝΟΜΑΤΟΛΟΓΙΑΣ

ΛΥΣΕΙΣ

A-1 Να ονομαστούν οι παρακάτω ενώσεις:

Χημική Ένωση	Ονομασία	Κατηγορία Χημικής ένωσης
H_2S	υδρόθειο	οξύ
$Ca(OH)_2$	Υδροξείδιο του ασβεστίου	Βάση
K_2CO_3	Ανθρακικό κάλιο	άλας
H_2SO_3	Θειώδες οξύ	Οξύ
FeO	οξείδιο του σιδήρου II	οξείδιο
H_3PO_4	Φωσφορικό οξύ	Οξύ
NH_4ClO_4	Χλωρικό αμμώνιο	άλας
NH_3	Αμμωνία	Βάση
PbI_4	Ιωδιούχος μόλυβδος	Άλας
MgO	Οξείδιο του μαγνησίου	Οξείδιο
N_2O_5	Πεντοξείδιο του αζώτου	οξείδιο
$Fe_2(SO_3)_3$	Θειώδης σίδηρος III	Άλας
$Pb(OH)_2$	Υδροξείδιο του μολύβδου	Βάση
BaS	Θειούχο βάριο	άλας
K_2O	Οξείδιο του καλίου	Οξείδιο

A-2 Να γράψετε τους χημικούς τύπους στις παρακάτω ενώσεις:

Χημική Ένωση	Ονομασία	Κατηγορία Χημικής ένωσης
HF	Υδροφθόριο	Οξύ
Fe(NO ₃) ₃	Νιτρικός Fe(III)	Άλας
AgO	οξείδιο του Αργύρου	Οξείδιο
P ₂ O ₇	επτοξείδιο του P	Οξείδιο
CuBr ₂	Βρωμιούχος Cu (I)	Άλας
HClO	Υποχλωριώδες οξύ	Οξύ
SO ₃	Τριοξείδιο του S	Οξείδιο
Fe(CN) ₂	κυανιούχος Fe (II)	Άλας
PbO ₂	οξείδιο του Pb (IV)	Οξείδιο
Zn(OH) ₂	υδροξείδιο του Zn	Βάση
NO ₂	διοξείδιο του Αζώτου	Οξείδιο
Ca(ClO ₄) ₂	Υπερχλωρικό ασβέστιο	Άλας
H ₂ S	Υδρόθειο	Οξύ
H ₂ SO ₃	θειώδες οξύ	Οξύ
AlPO ₄	Φωσφορικό Αργίλιο	Άλας
N ₂ O ₄	τετροξείδιο του Αζώτου	Οξείδιο