

Όλη η ονοματολογία από τη τράπεζα θεμάτων για τη Χημεία Α' Λυκείου

ΑΛΑΤΑ	
Χημικός τύπος (Δίνεται)	Ονομασία (Ζητείται)
CaI <sub>2</sub>	Ιωδιούχο ασβέστιο
CaSO <sub>4</sub>	Θεικό ασβέστιο
NH <sub>4</sub> NO <sub>3</sub>	Νιτρικό αμμώνιο
AlCl <sub>3</sub>	Χλωριούχο αργίλιο
Al <sub>2</sub> (CO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	Ανθρακικό αργίλιο
Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Νιτρικό ασβέστιο
BaCl <sub>2</sub>	Χλωριούχο βάριο
NH <sub>4</sub> Br	Βρωμιούχο αμμώνιο
NaI	Ιωδιούχο νάτριο
Na <sub>2</sub> S	Θειούχο νάτριο
Na <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Φωσφορικό νάτριο
CaCl <sub>2</sub>	Χλωριούχο ασβέστιο
NH <sub>4</sub> Cl	Χλωριούχο αμμώνιο
NaNO <sub>3</sub>	Νιτρικό νάτριο
ZnCl <sub>2</sub>	Χλωριούχος ψευδάργυρος
Zn(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Νιτρικός ψευδάργυρος
ZnS	Θειούχος ψευδάργυρος
(NH <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Θεικό αμμώνιο
NH <sub>4</sub> Br	Βρωμιούχο αμμώνιο
FeBr <sub>3</sub>	Βρωμιούχος σίδηρος (III)
FePO <sub>4</sub>	Φωσφορικός σίδηρος (III)
Fe(NO <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	Νιτρικός σίδηρος (III)
CuCl <sub>2</sub>	Χλωριούχος χαλκός (II)
CuSO <sub>4</sub>	Θεικός χαλκός (II)
LiBr	Βρωμιούχο λίθιο
Li <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ανθρακικό λίθιο
K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ανθρακικό κάλιο
CaBr <sub>2</sub>	Βρωμιούχο ασβέστιο
KBr	Βρωμιούχο κάλιο
AgNO <sub>3</sub>	Νιτρικός άργυρος
NaCl	Χλωριούχο νάτριο
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Ανθρακικό νάτριο
FeCl <sub>3</sub>	Χλωριούχος σίδηρος (III)
MgCO <sub>3</sub>	Ανθρακικό μαγνήσιο
K <sub>2</sub> S	Θειούχο κάλιο
Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	Φωσφορικό ασβέστιο
KNO <sub>3</sub>	Νιτρικό κάλιο
BaCl <sub>2</sub>	Χλωριούχο βάριο
NaI	Ιωδιούχο νάτριο
KI	Ιωδιούχο κάλιο
CaCO <sub>3</sub>	Ανθρακικό ασβέστιο
Cu(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Νιτρικός χαλκός (II)

ΒΑΣΕΙΣ	
Χημικός τύπος (Δίνεται)	Όνομασία (Ζητείται)
Ca(OH) <sub>2</sub>	Υδροξείδιο του ασβεστίου
Al(OH) <sub>3</sub>	Υδροξείδιο του αργιλίου
Mg(OH) <sub>2</sub>	Υδροξείδιο του μαγνησίου
NaOH	Υδροξείδιο του νατρίου
KOH	Υδροξείδιο του καλίου
LiOH	Υδροξείδιο του λιθίου
NH <sub>3</sub>	Αμμωνία
Ba(OH) <sub>2</sub>	Υδροξείδιο του βαρίου
ΟΞΕΙΔΙΑ	
Χημικός τύπος (Δίνεται)	Όνομασία (Ζητείται)
K <sub>2</sub> O	Οξείδιο του καλίου
CO <sub>2</sub>	Διοξείδιο του άνθρακα
CO	Μονοξείδιο του άνθρακα

Στους παρακάτω πίνακες δίνεται η ονομασία της ένωσης και ζητείται ο χημικός τύπος

ΑΛΑΤΑ	
Όνομασία (Δίνεται)	Χημικός τύπος (Ζητείται)
Χλωριούχο ασβέστιο	CaCl <sub>2</sub>
Χλωριούχο κάλιο	KCl
Χλωριούχος σίδηρος II	FeCl <sub>2</sub>
Χλωριούχος χαλκός II	CuCl <sub>2</sub>
Χλωριούχο αμμώνιο	NH <sub>4</sub> Cl
Νιτρικό ασβέστιο	Ca(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
Ανθρακικό νάτριο	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
Ανθρακικό μαγνήσιο	MgCO <sub>3</sub>
Βρωμιούχο μαγνήσιο	MgBr <sub>2</sub>
ΒΑΣΕΙΣ	
Όνομασία (Δίνεται)	Χημικός τύπος (Ζητείται)
Υδροξείδιο του σιδήρου II	Fe(OH) <sub>2</sub>
Υδροξείδιο του Νατρίου	NaOH
Υδροξείδιο του χαλκού II	Cu(OH) <sub>2</sub>
Υδροξείδιο του καλίου	KOH
Υδροξείδιο του ασβεστίου	Ca(OH) <sub>2</sub>
Υδροξείδιο του μαγνησίου	Mg(OH) <sub>2</sub>

ΟΞΕΑ	
Όνομασία (Δίνεται)	Χημικός τύπος (Ζητείται)
Υδροθείο	H <sub>2</sub> S
Υδροβρώμιο	HBr
Ανθρακικό οξύ	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>
Νιτρικό οξύ	HNO <sub>3</sub>
Υδροχλώριο	HCl
Θεικό οξύ	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
υδροϊώδιο	HI
ΟΞΕΙΔΙΑ	
Όνομασία (Δίνεται)	Χημικός τύπος (Ζητείται)
Διοξείδιο του άνθρακα	CO <sub>2</sub>
Μονοξείδιο του άνθρακα	CO
Διοξείδιο του θείου	SO <sub>2</sub>
Οξείδιο του ασβεστίου	CaO
Οξείδιο του νατρίου	Na <sub>2</sub> O

Δρ. Ιωάννης Καλαμαράς  
Διδάκτωρ Χημικός  
www.xhmeiastokyma.gr