

ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ



Α. Ο., Γραφή & Ονοματολογία ανόργανων χημικών ενώσεων

Ονοματεπώνυμο: Τμήμα: Ημερομ. :

► Να γράψετε τους υπολογισμούς σας για τον προσδιορισμό του αριθμού οξείδωσης του άνθρακα (C), στις χημικές ενώσεις: H_2CO_3 , CO , CO_2 , $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, CH_4

► Να συμπληρώσετε τον παρακάτω πίνακα με τον χημικό τύπο και το όνομα των παρακάτω ενώσεων:

	Χημικός τύπος	Όνομα
i	H_3PO_4	
ii		βρωμιούχο μαγνήσιο

► Σε ποια στη χημική οντότητα ο αριθμός οξείδωσης του βρωμίου είναι ίσος με μηδέν (0) :

α) Br_2 β) HBr γ) Br^- δ) NaBrO_3

► Να γράψετε τα ονόματα των χημικών ενώσεων και στην συνέχεια να αναγράψετε τα ιόντα που συνθέτουν κάθε μια από αυτές : H_2SO_4 , KOH , MgCO_3 , FeCl_3 , Na_2S .

► Η ένωση με χημικό τύπο CaSO_3 ονομάζεται θειικό ασβέστιο. Σ ή Λ ;

► Το θείο (S) είναι στοιχείο που συναντάται πολύ συχνά στην φύση είτε σε στοιχειακή μορφή, είτε ως συστατικό στοιχείο ενώσεων που σχηματίζουν πετρώματα, ορυκτά ή αέρια που υπάρχουν στη ατμόσφαιρα. Να κατατάξετε τις παρακάτω χημικές οντότητες στις οποίες συμμετέχει το θείο κατά αύξοντα αριθμό οξειδωσης που εμφανίζει το θείο σε αυτές και να δικαιολογήσετε την απάντησή σας:



► Το χημικό είδος HCO_3^- ονομάζεται

α) ανθρακικό ανιόν.

β) ανθρακικό οξύ.

γ) όξινο ανθρακικό ανιόν.

δ) ανθρακικό κατιόν.

► Από τα χημικά είδη $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, CO_3^{2-} , Fe_2O_3 και KMnO_4 , οξειδίο είναι το

► Να γράψετε τα ονόματα των παρακάτω χημικών ενώσεων:

i) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ii) H_2SO_4

iii) ZnCl_2 iv) NaHCO_3

v) CO vi) P_3Cl_5

► Να γράψετε τους χημικούς τύπους των παρακάτω ενώσεων:

i) υδροβρώμιο

ii) νιτρικό οξύ

iii) υδροξείδιο του ασβεστίου

iv) ανθρακικό νάτριο

► Δίνεται ο παρακάτω πίνακας. Να συμπληρώσετε τις χημικές ενώσεις που σχηματίζονται από τα

δεδομένα του και το όνομα κάθε μιας:

	Cl^-	SO_4^{2-}	NO_3^-
NH_4^+			
Όνομα Χ. Ε. →			

► Δίνεται ο παρακάτω πίνακας. Να συμπληρώσετε τις χημικές ενώσεις που σχηματίζονται από τα δεδομένα του και το όνομα κάθε μιας:

	CO_3^{2-}	I^-	OH^-
K^+			
Όνομα Χ. Ε. →			

► Να γράψετε το όνομα καθεμιάς από τις επόμενες χημικές ενώσεις καθώς και τα ιόντα από τα οποία σχηματίζονται:

$\text{Ba}(\text{OH})_2$, CaCl_2 , HNO_3 , NH_4Cl , H_2SO_4 , BaCl_2 , KNO_3 , HCl , $\text{Ca}(\text{OH})_2$, NH_4NO_3 , $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, NH_3 .