

ΧΗΜΕΙΑ Α' ΛΥΚΕΙΟΥ - ΕΠΑΝΑΛΗΠΤΙΚΟ ΦΥΛΛΟ ΕΡΓΑΣΙΑΣ:

σε Αριθμό Οξειδωσης, Αντιδράσεις, Αριθμό mol – μάζα σε g – όγκο V σε L – Αριθμός μορίων N.

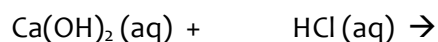
ΗΜΕΡΟΜ: ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ: ΤΜΗΜΑ:

Απαντάμε με την βοήθεια του σχολικού βιβλίου και των σημειώσεων.Υπενθυμίζονται οι σχέσεις: $n = \frac{m}{M_r} = \frac{N}{N_A} = (\text{μόνον για ΑΕΡΙΑ σε συνθήκες STP}) = \frac{V}{V_m}$ και ότι ...1 mol ΜΟΡΙΩΝ Na_2CO_3 περιέχει 2 mol ΑΤΟΜΩΝ Na (δηλαδή $2 \times 6,02 \times 10^{23}$ ΑΤΟΜΑ Na), 1 mol ΑΤΟΜΩΝ C (δηλαδή $1 \times 6,02 \times 10^{23}$ ΑΤΟΜΑ C) και 3 mol ΑΤΟΜΩΝ O (δηλαδή $3 \times 6,02 \times 10^{23}$ ΑΤΟΜΑ O).**1. Να υπολογίσετε τους Α. Ο. των παρακάτω:**

του C στις εξής ενώσεις και στο ιόν :

 H_2CO_3 , CH_4 C_2H_4 και CO_3^{-2} του Cr στο $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ του N & του S στο $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ **2. Να γράψετε τους χημικούς τύπους των παρακάτω ιόντων και ενώσεων:**

Θειικό ιόν :	Νιτρικό ασβέστιο :
Θειούχο ιόν :	Υδροθείο :
Φωσφορικό Νάτριο :	Χλωριούχο αργίλιο :

3. Να συμπληρώσετε τα προϊόντα και τους συντελεστές στις επόμενες χημικές αντιδράσεις :

4. Να υπολογίσετε την σχετική μοριακή μάζα των παρακάτω :

Ca(OH)_2	AgNO_3
Na_2CO_3	$(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

5. Να συμπληρώσετε τα κενά στον Πίνακα που ακολουθεί.

ΑΕΡΙΟ	Υπολογισμός της Σχετικής Μοριακής Μάζας M_r	n (mol)	m (g)	V (L σε STP)	N (μόρια)
CO_2			8,8		
SO_2				1,12	
C_2H_4			7,2		
ΑΜΜΩΝΙΑ _____					602×10^{20}
ΥΔΡΟΚΥΑΝΙΟ _____		0,025			