

**Β/ ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ**  
**ΔΙΑΛΥΜΑΤΑ – ΑΝΤΙΔΡΑΣΕΙΣ**

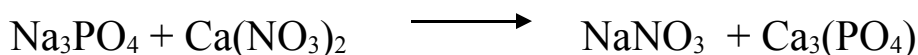
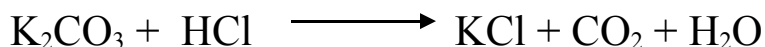
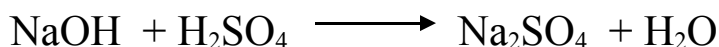
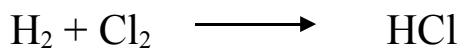
**ΘΕΜΑ 1<sup>ο</sup>**

Να σημειώσετε τη σωστή απάντηση

1. Ένα διάλυμα ζάχαρης έχει περιεκτικότητα 20% κατά βάρος σε 50 gr του διαλύματος περιέχονται
  - A. 20gr ζάχαρη
  - B. 10 gr ζάχαρη
  - Γ. 40 gr ζάχαρη
  - Δ. 5 gr ζάχαρη
  
2. Με την αραίωση ενός διαλύματος η βάρος κατά όγκο περιεκτικότητας του
  - A. αυξάνεται
  - B. Μειώνεται
  - Γ. Παραμένει σταθερή
  
3. Σε μια χημική αντίδραση η συνολική μάζα των προϊόντων πρέπει να είναι
  - A. μεγαλύτερη από τη συνολική μάζα των αντιδρώντων
  - B. Μικρότερη από τη συνολική μάζα των αντιδρώντων
  - Γ. Ίση με τη συνολική μάζα των αντιδρώντων
  - Δ. Δεν υπάρχει κανένας περιορισμός
  
4. Η καύση του χαρτιού είναι
  - A. φυσικό φαινόμενο
  - B. Χημικό φαινόμενο

## ΘΕΜΑ 2<sup>ο</sup>

Να συμπληρωθούν οι στοιχειομετρικοί συντελεστές στις παρακάτω αντιδράσεις :



## ΘΕΜΑ 3<sup>ο</sup>

Σε ένα δοχείο τοποθετήσαμε χ γραμμάρια υδρογόνου και 10 γραμμάρια οξυγόνου .Αν η αναλογία με την οποία αντιδρά το υδρογόνο με το οξυγόνο για να σχηματίσει νερό είναι 1/8 , να βρεθούν :

- A. τα γραμμάρια του υδρογόνου που βάλαμε στο δοχείο
- B. Η μάζα του νερού που θα παραχθεί

## ΘΕΜΑ 4<sup>ο</sup>

Σε 180 ml νερού διαλύσαμε 20gr ζάχαρη και προέκυψε ένα διάλυμα συνολικής μάζας 200gr

- A. να βρεθεί η %w/w του διαλύματος
- B. να βρεθεί η %w/v του διαλύματος
- Γ. Αν αραιώσουμε το διάλυμα με προσθήκη 120ml νερού να βρεθεί η νέα %w/v του διαλύματος