



**ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑ ΧΗΜΕΙΑΣ Α ΛΥΚΕΙΟΥ
ΣΑΒΒΑΤΟ 2 ΜΑΡΤΙΟΥ 2019**

ΘΕΜΑ Α

- 1) Η ακόλουθη αντίδραση είναι
 $H_2SO_4 + 2KOH \rightarrow K_2SO_4 + 2H_2O$
α) Μεταθετική β) οξειδοαναγωγική γ) απλής αντικατάστασης
- 2) Η ένωση SO_3 είναι
α) οξείδιο β) άλας γ) βάση δ) οξύ
- 3) Το Mr της ένωσης $Al_2(SO_4)_3$ αν τα Ar: Al=27 , S=32 , O=16 είναι
α) 250 , β) 308 γ) 342
- 4) Τα 2 mol HCl σε στρ συνθήκες έχουν όγκο
α) 11,2L β) 22,4L γ) 5,6L δ) 44,8L

ΘΕΜΑ Β

- 1) Να συμπληρωθούν οι αντιδράσεις αν όλες πραγματοποιούνται
α) $Zn + HCl \rightarrow$
β) $NH_3 \rightarrow$
γ) $Na_2CO_3 + H_2SO_4 \rightarrow$
δ) $(NH_4)_2SO_4 + NaOH \rightarrow$
ε) $H_3PO_4 + Ba(OH)_2 \rightarrow$
- 2) Να γραφούν οι αντιδράσεις αν όλες πραγματοποιούνται
α) ανθρακικό ασβέστιο + υδροϊώδιο \rightarrow
β) χλωριούχος σίδηρος III + θειούχο κάλιο \rightarrow
γ) ψευδάργυρος + χλωριούχος χαλκός II \rightarrow
δ) κάλιο + νερό \rightarrow



ΑΡΕΙΜΑΝΙΟ
ΔΙΚΤΥΟ ΦΡΟΝΤΙΣΤΗΡΙΩΝ ΜΕΣΗΣ ΕΚΠΑΙΔΕΥΣΗΣ

**... ΑΡΑ
ΠΕΡΑΣΕΣ!**

ΘΕΜΑ Γ

1) Να υπολογιστούν τα Μr των ακόλουθων ενώσεων

α) H_3PO_4 β) CaCO_3 γ) K_2SO_4

Δίνονται Ar : H=1 , P=31 , O=16 , Ca=40 , C=12 , K=39 , S=32

2) Ποσότητα H_2SO_4 ζυγίζει 49gr. Να υπολογιστούν

α) τα mol που περιέχουν

β) τα L σε STP συνθήκες

γ) τα μόρια που περιέχονται

ΘΕΜΑ Δ

1) Να βρεθεί η ατομικότητα στοιχείου που έχει Mr= 48 και Ar=16

2) Ποσότητα H_3PO_4 περιέχει 16NA άτομα O. Να βρεθούν

α) Πόσο ζυγίζει η ποσότητα αυτή

β) ο όγκος που κατέχει σε stp συνθήκες

γ) τα άτομα H που περιέχει