**Ασκήσεις στη στοιχειομετρία :**

1. 9,6 g Μg θερμαίνονται με 2,8 g N2 και παράγεται Mg3N2. Πόση είναι η μάζα του σώματος που παράγεται; Δίνονται: ΑrMg = 24, ΑrΝ = 14.

Mg + N2 → Mg3N2

1. 10g ψευδαργύρου αντιδρούν με υδροχλωρικό οξύ. Πόσος όγκος υδρογόνου και πόσα g άλατος θα παραχθούν; Δίνονται: ΑrZn = 65, ΑrCl = 35,5. Tο Η2 είναι σε S.T.P

Zn + HCl → ZnCl2 + H2

1. Αναμιγνύουμε 200mL διαλύματος HCl 2M με 600mL διαλύματος NaOH 0,6M. Πόσα g άλατος παράγονται; Δίνονται: ArΝa = 23, ArCl = 35,5.

NaOH + HCl → NaCl (άλας)  + H2O

1. 60g Mg αντιδρούν με περίσσεια HCl. Nα υπολογίσετε:

α. τον όγκο του αερίου που παράγεται σε S.T.P.

β. τα γραμμάρια του άλατος που παράγονται.

Δίνονται: ΑrMg = 24, ArCl = 35,5, ArH = 1

Mg + HCl → MgCl2 + H2

\*\*\* Οι αντιδράσεις μπορεί να χρειάζονται ισοστάθμιση πρόσεχε τους συντελεστές!!!