



Soal Perbaikan Uji Kompetensi

1. Dalam 500 ml NaCl 0,3 M terdapat NaCl sebanyak...
(Ar Na = 23, Cl = 35,5)
2. Jika $0,25 \times 10^{24}$ atom unsure X mempunyai massa 120 gram, maka massa atom relative unsure X adalah.....
3. Pembakaran senyawa hidrokarbon (C_xH_y) dengan oksigen berlebih menghasilkan 440 mgram CO_2 dan 90 mgram H_2O . Jika Ar O = 16 ; C = 12 ; H = 1. Maka rumus empiris senyawa tersebut adalah
4. Jika massa 2 atom X sama dengan $0,399 \times 10^{24}$ gram, maka massa atom relative unsure tersebut adalah.....
5. Rumus empiris suatu senyawa adalah $(C_3H_4)_n$. Jika massa rumusnya 160 (Ar C = 12 ; H = 1) maka rumus molekul senyawa tersebut adalah.....
6. $3,01 \times 10^{22}$ buah X_2O_3 massanya 24 gram. Jika Ar O = 16; maka Ar X adalah...
7. Jika diketahui massa atom relative Fe = 56, O = 16, maka massa besi yang terdapat dalam 8 gram Fe_2O_3 adalah...
8. 18 liter campuran CH_4 dan C_3H_8 tepat dibakar secara sempurna dengan 78 liter O_2 , Jika diukur pada P,T yang sama, berapakah volume CH_4 dan C_3H_8 masing masing.
9. Bila 6 gram $KClO_4$ padat dipanaskan sehingga semua O_2 terlepas, maka massa KCl padat yang terjadi.....(Ar K = 39; Cl = 35.5)
10. Berapa Volume 6 gr CO_2 pada $28^\circ C$ tekanan 2 atm .