

DEVOIR

1) Donner la constitution des molécules suivantes :

— sulfate de calcium CaSO_4

— chlorure d'ammonium NH_4Cl

2) Equilibrer les réactions suivantes.

— butane + gaz oxygène \longrightarrow gaz carbonique + eau

— C_4H_{10} + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O

— Acide sulfurique + soude \longrightarrow sulfate de sodium + eau

H_2SO_4 + NaOH \longrightarrow Na_2SO_4 + H_2O

3) Calculer la masse molaire des corps suivants :

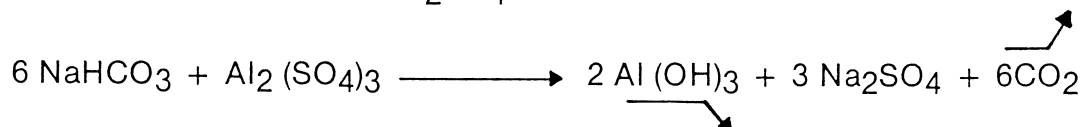
— oxyde de fer Fe_2O_3

— carbonate de cuivre CuCO_3

— sulfate d'aluminium $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

4) Calculer la masse volumique, la densité par rapport à l'air du gaz hydrogène (H_2)

5) Calculer la masse de bicarbonate de soude nécessaire pour que 171 g de sulfate d'alumine flocculent sous forme d'hydroxyde d'aluminium. Quelle est la masse de Na_2SO_4 obtenue ?



DATE

NOM

N° INSCRIPT.

COURS TECHNIQUES PISCINE

Reproduction strictement interdite sous peine de poursuites

SEMAINE 1 2 3 4 5 6 7 8 **9** 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20