
Corrigé-type

LECON : DEVOIR DE SYNTHESE N° 2
COURS : PHYSIQUE – CHIMIE CAP

Réf. cours : 54100<038<04<02<310 CT
Numéro de devoirs : 02

4983H

Ce corrigé type complète la correction de votre devoir.

LISEZ D'ABORD VOTRE DEVOIR CORRIGÉ.

Etudiez ensuite les réponses ci-dessous qui, même si vous avez obtenu une bonne note, seront pour vous un modèle de rédaction et de présentation pour vos prochains devoirs.

Exercice n° 1

1) La molécule de glucose contient :

- 6 atomes de carbone
- 12 atomes d'hydrogène
- 6 atomes d'oxygène

La molécule d'oxyde d'aluminium contient :

- 2 atomes d'aluminium
- 3 atomes d'oxygène

2) Masses molaires :

$$M(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = M(\text{C}) \times 6 + M(\text{H}) \times 12 + M(\text{O}) \times 6$$

$$M(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 12 \times 6 + 1 \times 12 + 16 \times 6$$

$$M(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 180 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

$$M(\text{Al}_2\text{O}_3) = M(\text{Al}) \times 2 + M(\text{O}) \times 3$$

$$M(\text{Al}_2\text{O}_3) = 27 \times 2 + 16 \times 3$$

$$M(\text{Al}_2\text{O}_3) = 102 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$$

3) La formule Al^{3+} correspond à un ion car il y a une charge. (L'atome et la molécule sont électriquement neutres).