



Exercices ch 2 Les transformations de la matière

Exercice 23 p 86

1. Composition atomique de la molécule d'acide ascorbique : 6 atomes de carbone, 8 atomes d'hydrogène et 6 atomes d'oxygène.
2. Bilan de la réaction
Acide ascorbique \rightarrow eau + dioxyde de carbone + furfural
3. Equation



Exercice 24 p 86

1. Composition : 6 atomes de carbone, 6 atomes d'oxygène, et 12 atomes d'hydrogènes
2. Formule : $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$
3. Bilan : glucose + dioxygène \rightarrow dioxyde de carbone + eau



Exercice 27 p 86

1. Réactifs : carbonate de calcium (craie) et acide chlorhydrique
Produits : eau, gaz, chlorure de calcium
2. Le dioxyde de carbone trouble l'eau de chaux.
3. Bilan :
Carbonate de calcium + acide chlorhydrique \rightarrow eau + dioxyde de carbone + chlorure de calcium
4. Equation :
 $\text{CaCO}_3 + 2 \text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 + \text{CaCl}_2$

Exercice 28 p 87

1. Réactifs : aluminium et dioxygène
2. Produit : oxyde d'aluminium
3. Bilan :
Aluminium + dioxygène \rightarrow oxyde d'aluminium
4. Equation :
 $4 \text{Al} + 3 \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{Al}_2\text{O}_3$

Exercice 29 p 87

1. Réactifs : magnésium et dioxygène
2. Produit : oxyde de magnésium
3. Bilan :
Magnésium + dioxygène \rightarrow oxyde de magnésium
4. Equation : $2 \text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2 \text{MgO}$