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

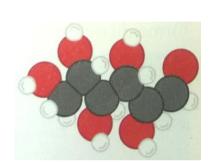
Acide ascorbique → eau + dioxyde de carbone + furfural

3. Equation

 $C_6H_8O_6 \rightarrow 2H_2O + CO_2 + C_5H_4O_2$

Exercice 24 p 86

- 1. Composition: 6 atomes de carbone, 6 atomes d'oxygène, et 12 atomes d'hydrogènes
- 2. Formule: C₆H₁₂O₆
- 3. <u>Bilan</u>: glucose + dioxygène → dioxyde de carbone + eau
- 4. Equation: $C_6H_{12}O_6 + 6 O_2 \rightarrow 6 CO_2 + 6 H_2O$



Exercice 27 p 86

- 1. <u>Réactifs</u>: 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 → eau + dioxyde de carbone + chlorure de calcium

4. Equation:

 $CaCO_3$ + 2 HCl \rightarrow H₂O + CO₂ + CaCl₂

Exercice 28 p 87

- 1. Réactifs: aluminium et dioxygène
- 2. Produit: oxyde d'aluminium
- 3. Bilan:

Aluminium + dioxygène → oxyde d'aluminium

4. Equation:

 $4 Al + 3 O_2 \rightarrow 2 Al_2O_3$

Exercice 29 p 87

- 1. Réactifs: magnésium et dioxygène
- 2. Produit : oxyde de magnésium
- 3. Bilan:

Magnésium + dioxygène → oxyde de magnésium

4. Equation: 2 Mg + $O_2 \rightarrow$ 2 MgO