



Exercices ch 1

Les états de la matière et grandeurs liées à la matière

Ex 16 p 84

- Composition de la molécule de glycine : 1 atome d'azote, 2 atomes de carbone, 2 atomes d'oxygène, 5 atomes d'hydrogène.
- On range les lettres par ordre alphabétique pour donner la formule : $C_2H_5NO_2$

Ex 18 p 84

- CH_2O_2
- C_2O_6
- $C_2H_4O_2$
- C_3H_8

Ex 16 p 84

- La glycine est composé de 2 atomes d'oxygène, 5 atomes d'hydrogène, 2 atomes de carbone, un atome d'azote.
- Formule chimique : $C_2H_5O_2N$

Ex 19 p 85

- L'éthylène : 2 atomes de carbone, 4 atomes d'hydrogène
- Le monoxyde d'azote : un atome d'azote, un atome d'oxygène
- L'ozone : trois atomes d'oxygène
- L'eau oxygénée : 2 atomes d'hydrogène, 2 atomes d'oxygène

Ex 20 p 85

Les atomes sont : Fe, H et He

Les molécules sont : CO_2 , H_2O et $CuSO_4$

S'il n'y a qu'une seule lettre majuscule (sans chiffre en bas à droite) éventuellement accompagnée d'une minuscule, c'est un atome.

Ex 18 p 84

Acide formique : CH_2O_2

Ethane : C_2H_6

Acide acétique $C_2H_4O_2$

Propane C_3H_8

Ex 17 p 84

- Le diazote a pour formule N_2
- La molécule de diazote est composée de deux atomes d'azote.
- Modèle :
- La molécule de dioxygène a pour formule O_2
- La molécule de dioxygène est composée de deux atomes d'oxygène.
- Modèle :
- Il y a 12 molécules de diazote

Nombre de molécules de O_2	1	2	3	5	4	6	8
Nombre de molécules de N_2	4	8	12	20	16	24	32