Corrigé-type

LECON : CHIMIE
COURS : PHYSIQUE-CHIMIE CAP ESTHETIQUE-COSMETIQUE

Réf. cours : 54100<042<01<01<310 CT 5419H
Numéro de devoirs : 01

Ce corrigé type complète la correction de votre devoir.
LISEZ D'ABORD VOTRE DEVOIR CORRIGE.
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) L'élément commun à toutes ces molécules est **l'oxygène** de symbole **O**.

2) La molécule NO_2 contient **1 atome d'azote**
2 atomes d'oxygène

3) Masse molaire :
$M(NO_2) = 1 \times M(N) + 2 \times M(O)$
$M(NO_2) = 1 \times 14 + 2 \times 16$
$M(NO_2) = 14 + 16$
$M(NO_2) =$ **46 g/mol**

4)
a) **F** (ce sont les cations)
b) **V**
c) **F**

5) Si Z = 8 alors l'atome d'oxygène contient 8 protons et 8 électrons. Mais l'ion O^{2-} est un atome qui a gagné 2 électrons donc l'ion O^{2-} comporte **10 électrons**.

6) Le **milieu D** est le plus acide car c'est le milieu qui a le pH le plus petit.

Ordre croissant : 6,2 → 5,8 → 5,3 → 5
milieu B < **milieu C** < **milieu A** < **milieu D**
(- acide) (+ acide)