

Correction de l'évaluation blanche n°2 sur le chapitre 2

Exercice 1 : questions de cours

1. *Un atome est constitué d'un noyau central autour duquel tournent des électrons.*
2. *La charge d'un proton est positive, celle d'un neutron est nulle, et celle d'un électron est négative.*
3. *Un atome est électriquement neutre car il contient autant de protons (charges positives) que d'électrons (charges négatives).*
- 4.

Nom de l'ion mis en évidence	Ion cuivre II	Ion fer II	Ion fer III	Ion chlorure
Formule de l'ion	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Cl^-
Réactif utilisé	<i>hydroxyde de sodium (soude)</i>	<i>hydroxyde de sodium (soude)</i>	<i>hydroxyde de sodium (soude)</i>	<i>nitrate d'argent</i>
Observation	<i>précipité bleu</i>	<i>précipité vert</i>	<i>précipité rouille</i>	<i>précipité blanc qui noircit à la lumière</i>

Exercice 2

L'atome de brome contient 35 protons. Il possède 79 nucléons, donc il possède $79 - 35 = 44$ neutrons. Il possède 35 électrons car l'atome de brome est électriquement neutre, donc il possède autant de protons que d'électrons.

Exercice 3

Le CR39 est une molécule composée de 12 atomes de carbone, de 18 atomes d'hydrogène et de 7 atomes d'oxygène.

Exercice 4

1. *L'ion détecté par le test est l'ion Cu^{2+} car le test avec de la soude a donné un précipité bleu, ce qui est caractéristique des ions cuivre II.*
- 2.

