**1ST2S Exercices de chimie : concentration des ions**

**Exercice 1 :** pour chacune des solutions suivantes, écrire :

1. La formule de la solution ionique
2. La formule du composé solide
3. L’équation de précipitation
4. L’équation de dissolution
5. Puis, calculer la concentration en cation et en anion.
6. Solution de chlorure de calcium de concentration en soluté apporté c=0,3mol/L.
7. Solution de dichromate de potassium de concentration en soluté apporté c=0,10mol/L
8. Solution de sulfate d’aluminium de concentration en soluté apporté c=2,0.10-2 mol/L

**Exercice 2:** Le chlorure de cuivre (II) est un composé ionique constitué d'ions chlorure et d'ions cuivre (II).

**1.** Donner la formule du composé solide.

**2.** Écrire l'équation de sa dissolution dans l'eau.

**3.** On prépare une solution de chlorure de cuivre (II) en dissolvant 26,9g de ce composé dans 250mL d'eau sans variation de volume.

**3.1** Déterminer la concentration molaire C de cette solution en soluté apporté.

**3.2** Déterminer les concentrations molaires des ions Cl-(aq) et Cu2+(aq).

**1ST2S Exercices de chimie : concentration des ions**

**Exercice 1 :** pour chacune des solutions suivantes, écrire :

1. La formule de la solution ionique
2. La formule du composé solide
3. L’équation de précipitation
4. L’équation de dissolution
5. Puis, calculer la concentration en cation et en anion.
6. Solution de chlorure de calcium de concentration en soluté apporté c=0,3mol/L.
7. Solution de dichromate de potassium de concentration en soluté apporté c=0,10mol/L
8. Solution de sulfate d’aluminium de concentration en soluté apporté c=2,0.10-2 mol/L

**Exercice 2:** Le chlorure de cuivre (II) est un composé ionique constitué d'ions chlorure et d'ions cuivre (II).

**1.** Donner la formule du composé solide.

**2.** Écrire l'équation de sa dissolution dans l'eau.

**3.** On prépare une solution de chlorure de cuivre (II) en dissolvant 26,9g de ce composé dans 250mL d'eau sans variation de volume.

**3.1** Déterminer la concentration molaire C de cette solution en soluté apporté.

**3.2** Déterminer les concentrations molaires des ions Cl-(aq) et Cu2+(aq).

**1ST2S Exercices de chimie : concentration des ions**

**Exercice 1 :** pour chacune des solutions suivantes, écrire :

1. La formule de la solution ionique
2. La formule du composé solide
3. L’équation de précipitation
4. L’équation de dissolution
5. Puis, calculer la concentration en cation et en anion.
6. Solution de chlorure de calcium de concentration en soluté apporté c=0,3mol/L.
7. Solution de dichromate de potassium de concentration en soluté apporté c=0,10mol/L
8. Solution de sulfate d’aluminium de concentration en soluté apporté c=2,0.10-2 mol/L

**Exercice 2:** Le chlorure de cuivre (II) est un composé ionique constitué d'ions chlorure et d'ions cuivre (II).

**1.** Donner la formule du composé solide.

**2.** Écrire l'équation de sa dissolution dans l'eau.

**3.** On prépare une solution de chlorure de cuivre (II) en dissolvant 26,9g de ce composé dans 250mL d'eau sans variation de volume.

**3.1** Déterminer la concentration molaire C de cette solution en soluté apporté.

**3.2** Déterminer les concentrations molaires des ions Cl-(aq) et Cu2+(aq).

**1ST2S Exercices de chimie : concentration des ions**

**Exercice 1 :** pour chacune des solutions suivantes, écrire :

1. La formule de la solution ionique
2. La formule du composé solide
3. L’équation de précipitation
4. L’équation de dissolution
5. Puis, calculer la concentration en cation et en anion.
6. Solution de chlorure de calcium de concentration en soluté apporté c=0,3mol/L.
7. Solution de dichromate de potassium de concentration en soluté apporté c=0,10mol/L
8. Solution de sulfate d’aluminium de concentration en soluté apporté c=2,0.10-2 mol/L

**Exercice 2:** Le chlorure de cuivre (II) est un composé ionique constitué d'ions chlorure et d'ions cuivre (II).

**1.** Donner la formule du composé solide.

**2.** Écrire l'équation de sa dissolution dans l'eau.

**3.** On prépare une solution de chlorure de cuivre (II) en dissolvant 26,9g de ce composé dans 250mL d'eau sans variation de volume.

**3.1** Déterminer la concentration molaire C de cette solution en soluté apporté.

**3.2** Déterminer les concentrations molaires des ions Cl-(aq) et Cu2+(aq).