

NOM Prénom :

Évaluation de TP : les ions

7 Juin 2018

Compétence	Maitrise
Mettre en oeuvre des tests caractéristiques d'espèces chimiques à partir d'une banque fournie.	

On dispose de cinq tubes à essais contenant des solution différentes. Ces tubes nommés **A**, **B**, **C**, et **D** ont été malencontreusement intervertis avant d'être étiquetés.

Le but des expériences suivantes est de retrouver la solution ionique présente dans les tubes.

Ces solutions aqueuses ioniques ont été préparées à partir des composés solides suivants :

- Chlorure de cuivre ($CuCl_2$) ;
- Chlorure de zinc ($ZnCl_2$) ;
- Chlorure de calcium ($CaCl_2$) ;
- Sulfate de fer 2 ($FeSO_4$).

On désire tester les solutions de des béchers **A**, **B**, **C**, et **D** avec chaque réactif :

- On répartit le contenu du bécher **A** dans quatre tubes à essai.
- On fait de même avec les béchers **B**, **C** et **D**.
- Pour chaque solution, on ajoute quelques gouttes de nitrate d'argent dans le premier tube, quelques gouttes de chlorure de baryum dans le deuxième tube, quelques gouttes d'oxalate d'ammonium dans le troisième tube et quelques gouttes de soude dans le quatrième tube.

Question 1 ()

Compléter le tableau suivant :

	Réactifs	Solution			
		A	B	C	D
Tube 1	Nitrate d'argent				
Tube 2	Chlorure de baryum				
Tube 3	Soude				
Tube 4	Oxalate d'ammonium				

Question 2 ()

Donner le nom de la solution contenue dans chaque tube

.....
.....
.....
.....
.....
.....