

Activité expérimentale de sciences physiques

La conductivité électrique des solutions ioniques

Compétences travaillées:

C.1. Je pratique la démarche scientifique

C.3. Je conçois, crée et réalise

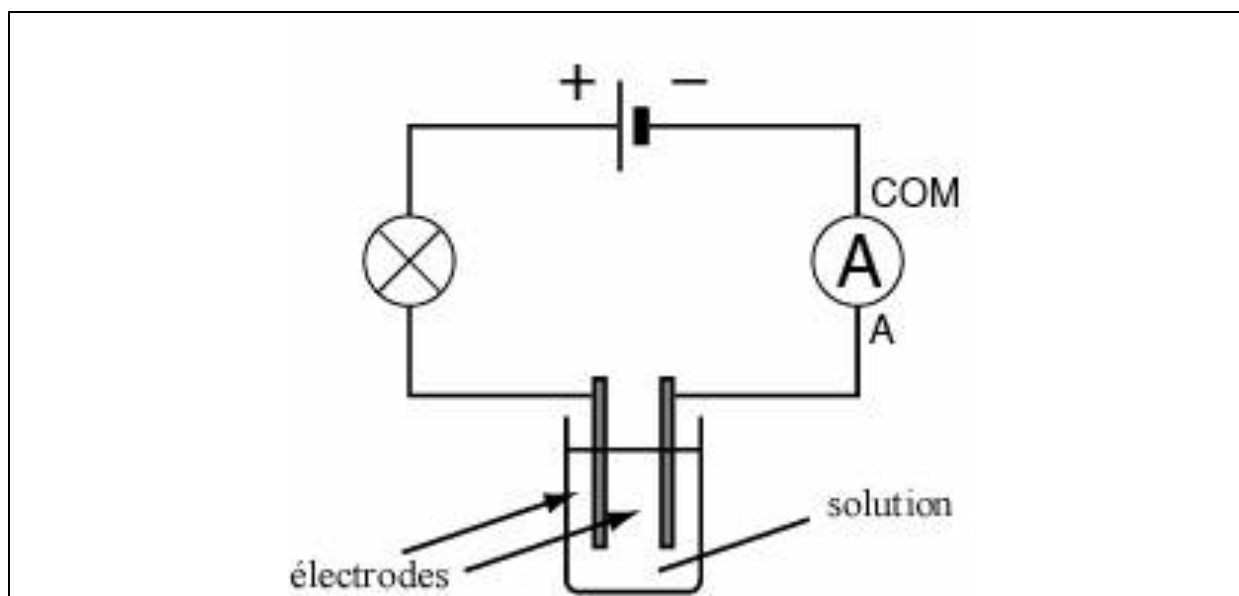
C.5. J'utilise des langages scientifiques

C.7. J'adopte un comportement éthique et responsable

Proposer et **réaliser** un montage assez simple, permettant de montrer les conditions dans lesquelles l'eau peut conduire l'électricité.

Ce montage doit donner lieu à des mesures d'intensité du courant électrique.

Schématiser le montage électrique



Compléter le tableau avec ses résultats

Nature du liquide	Éclat de la lampe	Intensité du courant (en mA)
Eau du robinet	Aucun	10 mA
Eau sucrée	Aucun	10 mA
Eau salée	Brille fortement	100 mA

Rédiger une conclusion

Lorsque l'on ajoute du sel dans l'eau, elle devient conductrice de l'électricité. Des particules chargées sont libérées lorsque l'on ajoute du sel de table (NaCl), ce sont des ions.