

## FICHE DE PREPARATION

DATE : Mercredi 30 Novembre 🕒 Début : 13h30 à 17h30  
& Jeudi 1 Décembre 8h30 à 12h30

NIVEAU : 1<sup>ère</sup> S



THEME : TPC7 Conductivité molaire ionique

### MATERIEL PROFESSEUR :

CES TROIS SOLUTIONS PORTERONT LES PICTOGRAMMES NOCIF ET CORROSIF



de plus prévoir devant chaque solution un bécher  
marqué au crayon comme la solution

il faut 100mL / groupe soit

- ☐ 4 L Solution d'hydroxyde de sodium étiquetée  $\text{Na}^+_{(\text{aq})} + \text{HO}^-_{(\text{aq})}$  à  $1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$
- ☐ 4 L Solution de chlorure d'hydrogène étiquetée  $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-_{(\text{aq})}$  à  $1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$
- ☐ 4 L Solution d'hydroxyde de potassium étiquetée  $\text{K}^+_{(\text{aq})} + \text{HO}^-_{(\text{aq})}$  à  $1,0 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$

Il faut 10mL / groupe:

- ☐ 1 L de chlorure de sodium de concentration  $1,0 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$   $\text{Na}^+_{(\text{aq})} + \text{Cl}^-_{(\text{aq})}$
- ☐ 1 L de chlorure de potassium  $1,0 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$   $\text{K}^+_{(\text{aq})} + \text{Cl}^-_{(\text{aq})}$
- ☐ 1 L de nitrate de sodium à  $1,0 \cdot 10^{-1} \text{ mol.L}^{-1}$   $\text{Na}^+_{(\text{aq})} + \text{NO}_3^-_{(\text{aq})}$
- ☐ 1 balance ( noire )
- ☐ bonbonne d'eau distillée (prévoir au moins 15L soit env. 400mL/groupe)
- ☐ rouleau de papier absorbant
- ☐ 2 verres à pied contenant env. 100mL de solution étalon HI7030 avec plongeant dans le verre à pied un thermomètre.
- ☐ 2 Bouteilles de solution HI7030

### MATERIEL ELEVES :

8 groupes

- ☐ conductimètre + sonde
- ☐ 6 verres à pieds ou 3 verres à pied + 3 erlenmeyers col étroit 100mL
- ☐ éprouvette graduée (100 mL)
- ☐ 3 fioles jaugées 100 mL avec bouchons
- ☐ pissette d'eau distillée
- ☐ crayon de verre (taillés) ou brouillon pour qu'ils repèrent les solutions
- ☐ pipeteur vert
- ☐ pipette jaugée de 10mL
- ☐ pipette plastique