

TP pH des acides et des bases fortes

1. Solution d'acide chlorhydrique

- Mesurer le pH d'une solution d'acide chlorhydrique $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$
- Diluer cette solution. Faire les mesures permettant de remplir le tableau suivant :

c en mol.L^{-1}	pH
10^{-2}	
10^{-3}	

- Faire le dosage de l'acide chlorhydrique $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$ par la soude en utilisant latispro

2. Solution d'acide sulfurique

- Mesurer le pH d'une solution d'acide sulfurique $0,05 \text{ mol.L}^{-1}$
- Diluer cette solution. Faire les mesures permettant de remplir le tableau suivant :

c en mol.L^{-1}	pH
10^{-2}	
10^{-3}	

- Faire le dosage de l'acide sulfurique $0,05 \text{ mol.L}^{-1}$ par la soude en utilisant latispro.

3. Solution de soude

- Mesurer le pH d'une solution de soude $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$
- Diluer cette solution. Faire les mesures permettant de remplir le tableau suivant :

c en mol.L^{-1}	pH
10^{-2}	
10^{-3}	