

2012 : Etude d'un mélange d'acide chlorhydrique et soude

Écrit par Yaye Sadio

Mercredi, 10 Janvier 2018 12:31 - Mis à jour Mercredi, 10 Janvier 2018 12:45

Au cours d'une séance de travaux pratiques, un groupe d'élèves mélange dans un bécher un volume $V_a = 10 \text{ mL}$ d'une solution d'acide chlorhydrique ($\text{H}^+ + \text{Cl}^-$) de concentration $C_a = 2.10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ et un volume $V_b = 20 \text{ mL}$ d'une solution d'hydroxyde de sodium ($\text{Na}^+ + \text{HO}^-$) de même concentration molaire.

1. Calcule les quantités de matière (nombre de moles) d'acide et de base mélangées. (02 pt)

2. On ajoute quelques gouttes de bleu de bromothymol (B B T) dans le mélange. Quelle est la coloration observée ? Justifie ta réponse. (01 pt)

3. Quel volume d'acide ou de base doit-on ajouter au mélange pour obtenir l'équivalence acido-basique ? (01 pt)

2012 : Etude d'un mélange d'acide chlorhydrique et soude

Écrit par Yaye Sadio

Mercredi, 10 Janvier 2018 12:31 - Mis à jour Mercredi, 10 Janvier 2018 12:45

Corrigé