

Neutralisation Acides et bases / Indicateurs

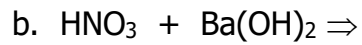
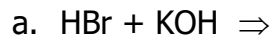
1. Combien de fois plus acide serait une solution de $\text{pH}=3$ qu'une solution de $\text{pH}=7$? (1)
2. Quelles deux substances sont le résultat de toute neutralisation d'acide et base? (1)
3. Combien de ml de $\text{KOH } 0,05\text{M}$ prend-t-il pour la neutralisation complète de $400\text{ml H}_2\text{SO}_4 0,01\text{M}$? (2)
4. Calculer le pH de la neutralisation partielle suivante. On ajoute 600ml de $\text{HCl } 0,02\text{M}$ à 800ml de $\text{Ca(OH)}_2 0,05\text{M}$. (3)
5. Quelles sont les deux principes sur laquelle le Titrage est basé ? (2)
6. Quelle est la différence entre le point d'équivalence et le point de virage ? (2)

7. Qu'est-ce que c'est un indicateur ? (1)

8. Expliquez selon le principe de le Chatelier pourquoi l'indicateur phénolphtaléine à changer de claire à rose quand on a ajouté de la base NaOH ? (3)



9. Indiquez les produits le la réaction.(2)



10. Quel acide et base formera les sels suivants? (2)

