

Activité expérimentale de sciences physiques

Effet de la dilution sur le pH d'une solution

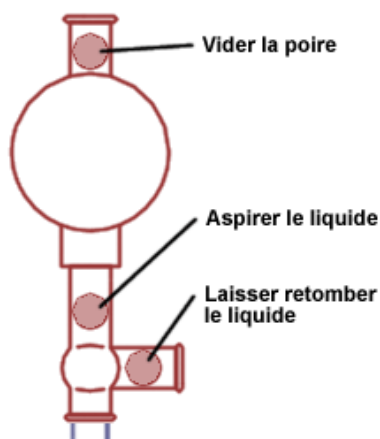
Compétences travaillées :

C.1. Je propose une hypothèse et je la confronte à l'expérience.

C.2. Je suis un protocole expérimental.

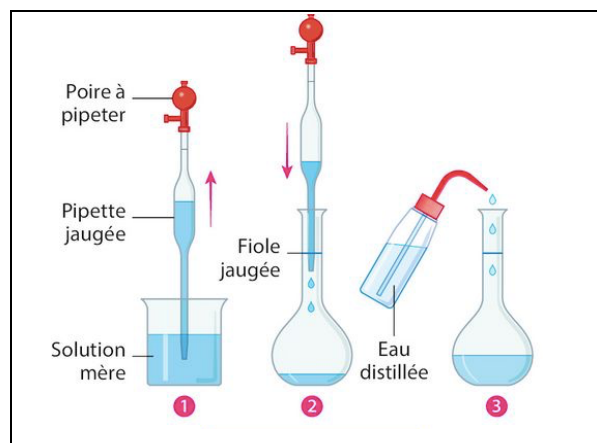
C.7. J'expérimente en toute sécurité.

1. Utilisation de la propipette de laboratoire



2. Principe de la dilution

Réaliser le schéma de l'expérience de dilution.



3. Dilution de solution acide ou basique et valeur du pH.

Diluer successivement au 1/10 et mesurer le pH

Compléter le tableau pour une solution acide

Dilutions	0	1/10	1/100	1/1000	1/10000		
Valeur du pH	2,4	2,8	3,7	5,8	6,8		

Compléter le tableau pour une solution basique

Dilutions	0	1/10	1/100	1/1000	1/10000		
Valeur du pH	12,1	11,3	10,1	8,9	7,2		

4. Conclusion

Rédiger une conclusion sur l'effet de la dilution d'une solution sur la valeur du pH

Lorsque l'on dilue une solution, acide ou basique, le pH évolue vers la valeur pH=7.