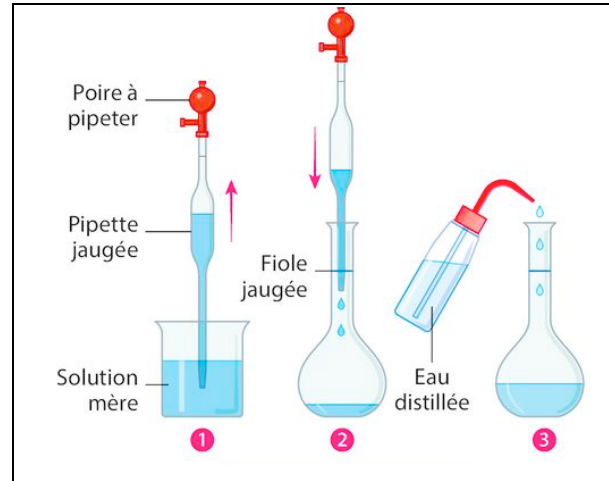
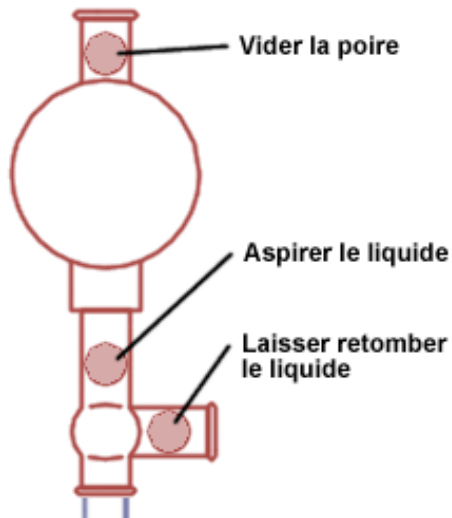


Activité expérimentale de sciences physiques
Effet de la dilution sur le pH d'une solution

Compétences travaillées:

- C.1. Je pratique la démarche scientifique
- C.3. Je conçois, je crée, je réalise
- C.5. J'utilise des langages scientifiques
- C.7. J'adopte un comportement éthique et responsable

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.

Compléter le tableau pour une solution acide

Nombre de dilutions	0	1	2	3			
Valeur du pH	2,8	2,9	3,0	3,0			

Compléter le tableau pour une solution basique

Nombre de dilutions	0	1	2	3			
Valeur du pH	10,8	10,7	10,7	10,6			

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 de la solution augmente (ou diminue).

Mais le pH tend vers 7, dans les deux cas.