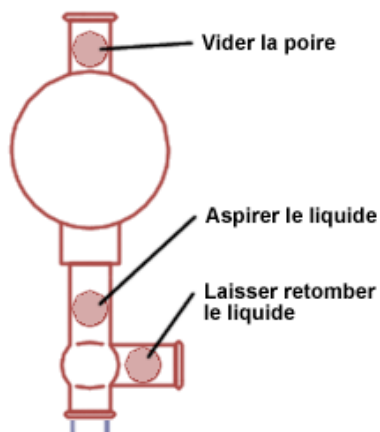


**Activité expérimentale de sciences physiques**  
Effet de la dilution sur le pH d'une solution

Compétences travaillées:

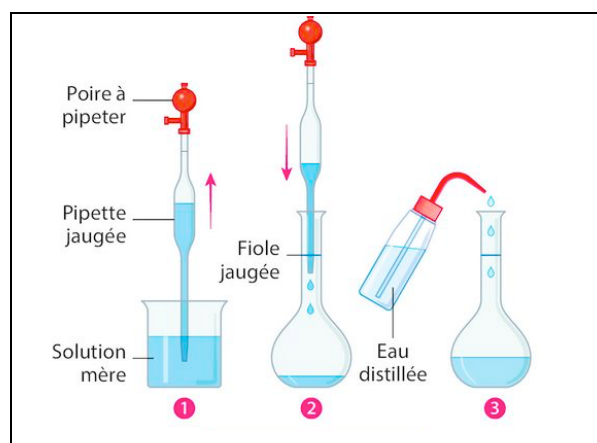
- C.1. Je pratique la démarche scientifique
- C.3. Je conçois, je crée, je réalise
- C.5. J'utilise des langages scientifiques
- C.7. J'adopte un comportement éthique et responsable

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	<b>0</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>		
Valeur du pH	<b>2,4</b>	<b>2,8</b>	<b>3,7</b>	<b>5,8</b>	<b>6,8</b>		

**Compléter** le tableau pour une solution basique

Nombre de dilutions	<b>0</b>	<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>		
Valeur du pH	<b>12,1</b>	<b>11,3</b>	<b>10,1</b>	<b>8,9</b>	<b>7,2</b>		

**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.**