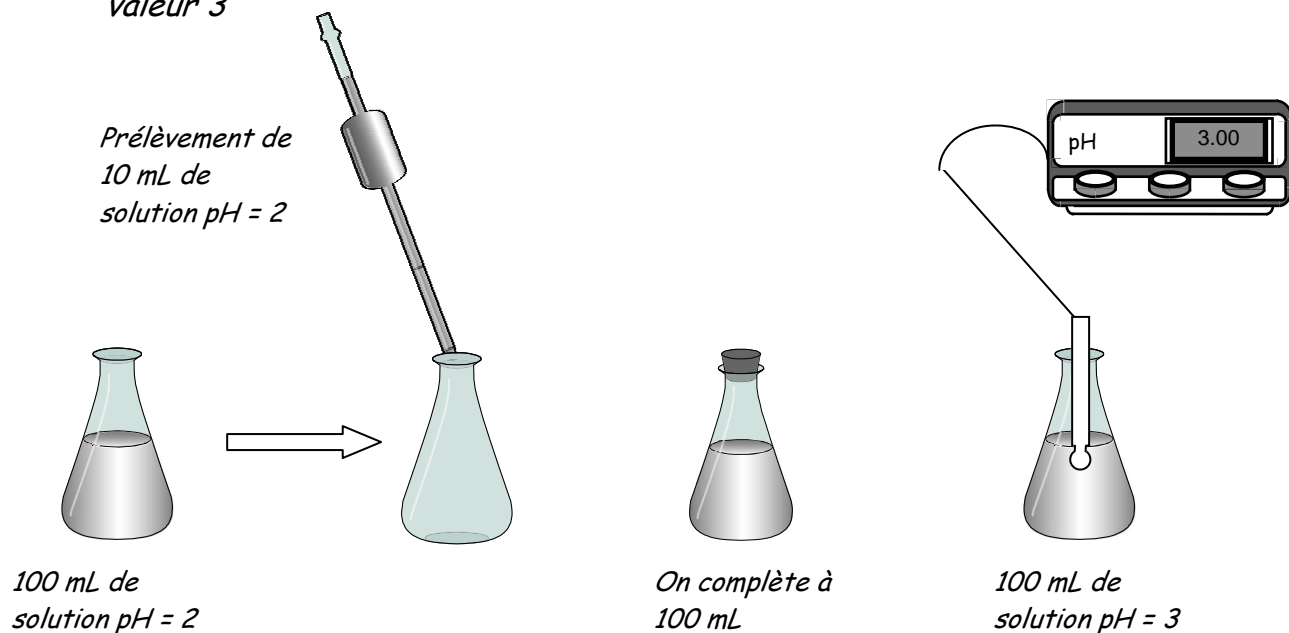


CAP Compétence : décrire l'évolution du pH par dilution successives SC12

- Si on dilue 10 fois une solution d'un **acide fort**, son pH va **augmenter** de 1. On peut ainsi par des dilutions successives faire évoluer le pH d'un acide de 1 à 6.

Exemple : une solution d'acide fort de $\text{pH} = 2$ est diluée 10 fois. Son pH va prendre la valeur 3



Remarque : si $6 \leq \text{pH} < 7$, toute dilution supplémentaire ferait tendre la valeur du pH vers le pH 7.

- De la même façon, si l'on dilue 10 fois une **base forte**, son pH va **diminuer** de 1. On peut ainsi faire évoluer par dilutions successives le pH d'une base forte de 14 à 7.

Remarque : si $7 < \text{pH} \leq 8$, toute dilution supplémentaire ferait tendre la valeur du pH vers le pH 7

- Des dilutions quelconques des acides forts et des bases fortes font tendre la valeur du pH vers 7 dans tous les cas, mais par valeurs quelconques.

