

1 Ce que je dois savoir

Pour savoir quoi réviser, je lis les points clés du chapitre évalués :

- Si je pense maîtriser une notion, je coche la case ✓
- Si je pense que je dois la retravailler, je coche la case ✗

Connaissances et capacités exigibles	✓	✗	En classe
Je sais calculer la masse molaire d'une molécule à partir de la formule brute de la molécule et des masses molaires atomiques.			
Je connais les protocoles pour préparer une solution par dissolution ou par dilution. Je connais la définition du facteur de dilution.			
Je connais la relation entre la quantité de matière dans un échantillon, la masse de l'échantillon et la masse molaire de l'échantillon $n = m/M$. Je sais calculer une masse à partir de cette relation.			
Je connais la relation qui définit la concentration molaire $c = n/V$ et celle qui définit la concentration massique $c_m = m/V$. Je connais les unités et le sens de ces grandeurs.			
Je connais les pictogrammes de sécurité et leur signification.			
Je sais reconnaître si une solution est acide, neutre ou basique à partir de la mesure de son pH.			
Je connais la relation entre le pH et la concentration en ion oxonium H_3O^+ .			
Je connais la définition d'un acide et d'une base de Brønsted.			
Je sais lire la notation acide/base (où est l'acide et où est la base).			
Je sais établir une réaction chimique acido-basique à partir des espèces chimiques présentes en solution et des couples acide/base associés à chaque espèce.			
Je connais les deux couples acide/base de l'eau. Je connais la réaction d'autoprotolyse de l'eau.			

.....

.....

.....

2 Ce qu'il me reste à faire

Je note ici les questions qu'il me reste pour les poser au début de l'évaluation :

1 Ce que je dois savoir

Pour savoir quoi réviser, je lis les points clés du chapitre évalués :

- Si je pense maîtriser une notion, je coche la case ✓
- Si je pense que je dois la retravailler, je coche la case ✗

Connaissances et capacités exigibles	✓	✗	En classe
Je sais calculer la masse molaire d'une molécule à partir de la formule brute de la molécule et des masses molaires atomiques.			
Je connais les protocoles pour préparer une solution par dissolution ou par dilution. Je connais la définition du facteur de dilution.			
Je connais la relation entre la quantité de matière dans un échantillon, la masse de l'échantillon et la masse molaire de l'échantillon $n = m/M$. Je sais calculer une masse à partir de cette relation.			
Je connais la relation qui définit la concentration molaire $c = n/V$ et celle qui définit la concentration massique $c_m = m/V$. Je connais les unités et le sens de ces grandeurs.			
Je connais les pictogrammes de sécurité et leur signification.			
Je sais reconnaître si une solution est acide, neutre ou basique à partir de la mesure de son pH.			
Je connais la relation entre le pH et la concentration en ion oxonium H_3O^+ .			
Je connais la définition d'un acide et d'une base de Brønsted.			
Je sais lire la notation acide/base (où est l'acide et où est la base).			
Je sais établir une réaction chimique acido-basique à partir des espèces chimiques présentes en solution et des couples acide/base associés à chaque espèce.			
Je connais les deux couples acide/base de l'eau. Je connais la réaction d'autoprotolyse de l'eau.			

2 Ce qu'il me reste à faire

Je note ici les questions qu'il me reste pour les poser au début de l'évaluation :

.....

.....

.....