

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	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En classe
Je connais la règle du duet et de l'octet. Je peux les appliquer pour trouver quel ion stable peut être formé à partir d'un atome.			
Je sais que les molécules sont composées d'atomes.			
Je sais que la stabilité d'une molécule est due aux électrons de valence partagés entre les atomes.			
Je sais utiliser la règle du duet ou de l'octet pour déterminer combien de liaisons covalente un élément chimique peut former dans une molécule. Je peux analyser un schéma de Lewis pour expliquer la stabilité d'une molécule.			
Je sais qu'une espèce chimique macroscopique est constitué d'un très grand nombre d'entités chimiques microscopique.			
Je sais ce qu'une mole est un très grand nombre qui sert à compter les entités chimiques dans un échantillon macroscopique.			

2 Ce qu'il me reste à faire

Je prépare une fiche au format A4 avec toutes les notions, définitions ou grandeurs dont je pense avoir besoin pendant l'évaluation.

 La fiche préparée pourra être utilisée pendant l'évaluation pour s'aider !

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	<input checked="" type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En classe
Je connais la règle du duet et de l'octet. Je peux les appliquer pour trouver quel ion stable peut être formé à partir d'un atome.			
Je sais que les molécules sont composées d'atomes.			
Je sais que la stabilité d'une molécule est due aux électrons de valence partagés entre les atomes.			
Je sais utiliser la règle du duet ou de l'octet pour déterminer combien de liaisons covalente un élément chimique peut former dans une molécule. Je peux analyser un schéma de Lewis pour expliquer la stabilité d'une molécule.			
Je sais qu'une espèce chimique macroscopique est constitué d'un très grand nombre d'entités chimiques microscopique.			
Je sais ce qu'une mole est un très grand nombre qui sert à compter les entités chimiques dans un échantillon macroscopique.			

2 Ce qu'il me reste à faire

Je prépare une fiche au format A4 avec toutes les notions, définitions ou grandeurs dont je pense avoir besoin pendant l'évaluation.

 La fiche préparée pourra être utilisée pendant l'évaluation pour s'aider !