QCM sur la stoechiométrie

Qu’appelle-t-on le coefficient stoechiométrique ?

1. le chiffre indiqué en indice des atomes qui en donne la quantité dans la molécule.
2. Le chiffre indiqué avant la molécule qui donne le nombre d’atomes dans la molécule.
3. Le chiffre indiqué avant la molécule qui donne la quantité de molécules ou de moles de molécules utilisée dans la réaction.

Un réactif c’est

1. Une molécule ou un corps métallique qui va réagir et est écrit à droite de la flèche ?
2. Une molécule ou un corps métallique qui va réagir et est écrit à gauche de la flèche ?
3. Une molécule ou un corps métallique qui a réagi et est écrit à droite de la flèche ?
4. Une molécule ou un corps métallique qui a réagi et est écrit à gauche de la flèche ?

Un produit c’est

1. Une molécule ou un corps métallique qui va réagir et est écrit à droite de la flèche ?
2. Une molécule ou un corps métallique qui va réagir et est écrit à gauche de la flèche ?
3. Une molécule ou un corps métallique qui a réagi et est écrit à droite de la flèche ?
4. Une molécule ou un corps métallique qui a réagi et est écrit à gauche de la flèche ?

La première étape de la résolution d’équation stoechiométrique est

1. D’écrire l’équation pondérée ?
2. De remplir le tableau bilan de matière ?
3. De convertir les données en quantité de matière ?
4. D’écrire une phrase avec la réponse ?

La dernière étape de la résolution d’équation stoechiométrique est

1. D’écrire l’équation pondérée ?
2. De remplir le tableau bilan de matière ?
3. De convertir les données en quantité de matière ?
4. D’écrire une phrase avec la réponse ?

Réaliser le bilan de matière c’est

1. Calculer la quantité de mole qui est présente au début, pendant ou à la fin de la réaction ?
2. Transposer les données en quantité de moles ?
3. Réaliser un tableau avec le nombre de mole initiale, le nombre pendant la réaction et enfin le nombre de mole finale, en partant des données de départ.

Dans le tableau bilan de matière la quantité de matière initiale est

1. Toujours égale à zéro pour les produits ?
2. Toujours égale à zéro pour les réactifs ?
3. Toujours égale aux coefficients stoechiométriques pour les réactifs ?
4. Toujours égale aux coefficients stoechiométriques pour les produits ?

Dans le tableau bilan de matière la quantité de matière finale est

1. Toujours égale à zéro pour les produits ?
2. Toujours égale à zéro pour les réactifs ?
3. Toujours égale aux coefficients stoechiométriques pour les réactifs ?
4. Toujours égale aux coefficients stoechiométriques pour les produits ?

Dans le tableau bilan de matière la quantité de matière réactionnelle est

1. Toujours indiquée avec un signe moins pour les produits ?
2. Toujours indiquée avec un signe moins pour les réactifs ?
3. Toujours indiquée avec un signe plus pour les produits ?
4. Toujours indiquée avec un signe plus pour les réactifs ?

Le signe moins dans le bilan de matière correspond :

1. À la quantité de matière qui a réagi ?
2. À la quantité de matière qui est à l’initial ?
3. À la quantité de matière qui se forme ?
4. À la quantité de matière qui est au final ?

Le signe plus dans le bilan de matière correspond :

1. À la quantité de matière qui a réagi ?
2. À la quantité de matière qui est à l’initial ?
3. À la quantité de matière qui se forme ?
4. À la quantité de matière qui est au final ?

Quelle est la formule utilisée pour calculer la quantité de matière à partir d’une masse ?

Quelle est la formule utilisée pour calculer la quantité de matière à partir d’une concentration ?

Quelle est la formule utilisée pour calculer la quantité de matière à partir d’un volume d’un gaz dans les CTSP ?