

1. On modélise une transformation chimique par ...

- A Une équation chimique.
- B Une réaction chimique.
- C Une expérimentation chimique.

2. Le réactif limitant est l'espèce chimique ...

- A Qui empêche la réaction de se poursuivre.
- B Qui est entièrement consommé à l'état final.
- C Qui diminue la vitesse de la réaction.

3. La quantité de matière peut se calculer lorsque l'on connaît le nombre d'entités chimiques par la relation ...

- A $n = \text{Nombre d'Avogadro} * \text{Nombre d'entités.}$
- B $n = \text{Nombre d'Avogadro} / \text{Nombre d'entités.}$
- C $n = \text{Nombre d'entités} / \text{Nombre d'Avogadro}$

4. La quantité de matière peut se calculer lorsque l'on connaît la masse de l'échantillon chimiques par la relation ...

- A $n = \text{masse molaire} * \text{masse}$
- B $n = \text{masse} / \text{masse molaire}$
- C $n = \text{masse molaire} / \text{masse}$

5. La quantité de matière peut se calculer lorsque l'on connaît la concentration en quantité de matière de l'espèce en solution par la relation ...

- A $n = \text{concentration} * \text{volume}$
- B $n = \text{concentration} / \text{volume}$
- C $n = \text{volume} / \text{concentration}$

6. La quantité de matière peut se calculer lorsque l'on connaît le volume occupé par l'espèce gazeuse par la relation ...

- A $n = \text{volume molaire} / \text{volume}$
- B $n = \text{volume molaire} * \text{volume}$
- C $n = \text{volume} / \text{volume molaire}$