

VRAI ou FAUX



Les facteurs influençant les réactions chimiques

1. Une réaction chimique s'effectue toujours à la même vitesse.

FAUX -> Certaines conditions expérimentales comme la température, le solvant, la présence de catalyseurs influencent beaucoup la vitesse de la réaction chimique.

2. La réaction chimique est accélérée lorsque l'on augmente la température du milieu réactionnel.

VRAI

3. Une température basse ralentit seulement la réaction chimique mais ne l'empêche pas de se faire.

FAUX -> Si l'on diminue brutalement la température du milieu on peut arriver à bloquer la cinétique de la réaction. On dit que l'on réalise une trempe.

4. Il faut au minimum deux molécules différentes pour qu'il y ait réaction chimique.

FAUX -> Certaines réactions chimiques se font à partir d'une seule molécule. On parle de réaction intramoléculaire.

5. La forme des molécules est très importante pour que puisse se faire la réaction chimique.

VRAI

6. Une réaction chimique n'est pas influencée par la présence d'autres molécules dans le milieu réactionnel.

FAUX -> Les molécules de solvants ou les impuretés peuvent venir perturber la réaction initialement prévue. On parle de réactions secondaires.

7. Toutes les espèces chimiques intervenant dans une réaction chimique sont forcément transformées donc irrécupérables.

FAUX -> Certaines espèces, nécessaires à la bonne conduite de la réaction chimique, sont consommées au cours des premières étapes puis régénérées. On appelle ces molécules des catalyseurs.

8. Les catalyseurs sont des molécules dont le but est de faciliter la réaction ou d'en augmenter la cinétique.

VRAI

9. Il est important de bien agiter une solution au cours de la réaction chimique pour que les molécules soient en contact.

VRAI

10. Une réaction chimique a toujours lieu entre des molécules appartenant à une même phase.

FAUX -> Certaines espèces liquides peuvent réagir avec des solides ou avec des molécules présentes dans l'atmosphère, comme la vapeur d'eau.