

Exercice taux de réaction

p.251 #1, 2, 4, 5 et 9

1. Taux de réaction : Temps nécessaire pour qu'une quantité de réactifs deviennent des produits dans une réaction chimique.

2. a) Plus la concentration est grande, plus le taux de réaction est court.

b) Plus la surface de contact est grande, plus le taux de réaction est court.

c) Plus la température est élevée, plus le taux de réaction est court.

4. Elles réagissent plus lentement (préservation).

5. Les brindilles sont petites, on augmente la surface de contact.

9. La température peut influencer le taux de réaction et les composés de l'air peuvent réagir avec l'artefact.