

Catalyse

- Un catalyseur est une espèce chimique qui favorise la vitesse d'une réaction sans apparaître dans l'équation chimique de cette réaction.
- Le catalyseur permet d'atteindre plus rapidement l'état d'équilibre mais ne modifie en aucun cas l'état d'équilibre.
- Un catalyseur favorise de la même manière la réaction dans le sens direct et dans le sens indirect.

■ Mode d'action d'un catalyseur :

exercice 18 p 312.



① ~~3 CO₂~~



affirmation la correcte :

le cobalt joue le rôle de catalyseur de cette réaction chimique, sinon très lente.

Thermodynamiquement possible, cinétiquement très lente.

② a) changement rose - vert :

disparition de l'ion cobalt II et apparition

de l'ion cobalt III : oxydation du Co^{2+} par H_2O_2
(oxydant qui réagit avec le réducteur Co^{2+})

changement vert - rose :

disparition de Co^{3+} et apparition de Co^{2+} :

réduction de Co^{3+} : réaction avec les ions
tartrate $\text{C}_4\text{H}_4\text{O}_6^{2-}$.