

La Stoechiométrie

Matériel requis

- Un ordinateur muni d'une connexion Internet.

Information à l'intention des parents

À propos de l'activité

Votre enfant s'exercera à :

- Se poser des questions sur ce qu'il sait au sujet de la transformation de la matière ;
- Pour réaliser les exercices, votre enfant peut se rendre sur le site <https://www.alloprof.qc.ca>
- Pour nous rejoindre :

Suzanne Lachevrotière

Courriel : lachevrotieres@cscharlevoix.qc.ca

Facebook : mmesuzanne lachevrotiere

Éric Maltais

Courriel : maltaise@cscharlevoix.qc.ca

Groupe messenger

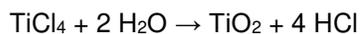
***** **ATTENTION*******

Avant de faire ces exercices, tu peux visionner la capsule vidéo réalisée par M.Éric en lien avec cette matière.

Voici le lien : <https://www.youtube.com/channel/UCaX3OEYrPfEQa-j344tfMlw>

LA STOECHIMÉTRIE

STE 1. Le tétrachlorure de titane réagit avec l'eau selon l'équation suivante :



- a) Combien de moles d'eau sont nécessaires pour produire 65,4 mol d'acide chlorhydrique (HCl) ?

Réponse :

- b) Combien de moles de dioxyde de titane seront produites par la réaction complète de 3,5 mol de tétrachlorure de titane ?

Réponse :

- c) Quelle masse de tétrachlorure de titane est nécessaire pour produire 0,570 mol de dioxyde de titane ?

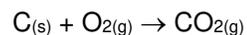
Réponse :

- d) Quelle est la masse totale de produits formés par la réaction complète de 200 g de tétrachlorure de titane ?

Réponse :

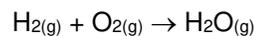
STE 2. Dans chacun des cas suivants, balance d'abord l'équation chimique, puis réponds à la question.

- a) Quelle masse de carbone doit-on brûler pour obtenir 8,8 g de dioxyde de carbone ?



Réponse :

- b) Combien de moles de dihydrogène sont nécessaires pour produire 10 g d'eau ?



Réponse :

- c) Quelle masse d'acide chlorhydrique (HCl) faut-il pour produire 0,35 mol de dichlore ?



Réponse :

- d) Quelle masse de chlorure de sodium faut-il pour obtenir 5,20 g de sodium ?



Réponse :