



Chemické reakce a rovnice

LIVEWORKSHEETS

Doplň do textu slova:

Chemická rovnice je chemické reakce pomocí symbolů a značek.

V lze vyčít, jaké látky se zúčastnily reakce a za jakých podmínek reakce . Číslo před látky se nazývá stechiometrický koeficient a udává molekul nutných na reakci.

látek se udává do závorek za vzorec látky.



poměr

probíhala

vzorcem

rovnících

zápis

skupenství

LIVEWORKSHEETS

Spoj skupenství s jeho značkou.

- kapalina
- pevná látka
- plyn



Vyber správnou odpověď:

Reaktanty se v rovnici píší:

- a) nad šipku.
- b) na levou stranu.
- c) na pravou stranu.

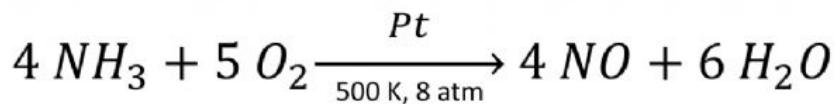


Reakce $2 H_2O_2 \rightarrow 2 H_2O + O_2$ je podle dělení dle vnějších změn typu:

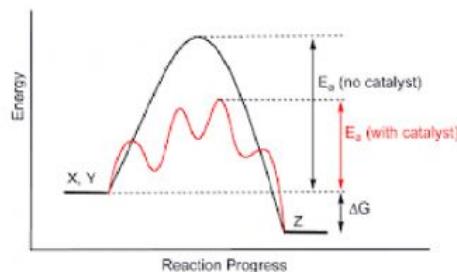
- a) substituce.
- b) slučování.
- c) rozkladu.



Urči katalyzátor této chemické rovnice:

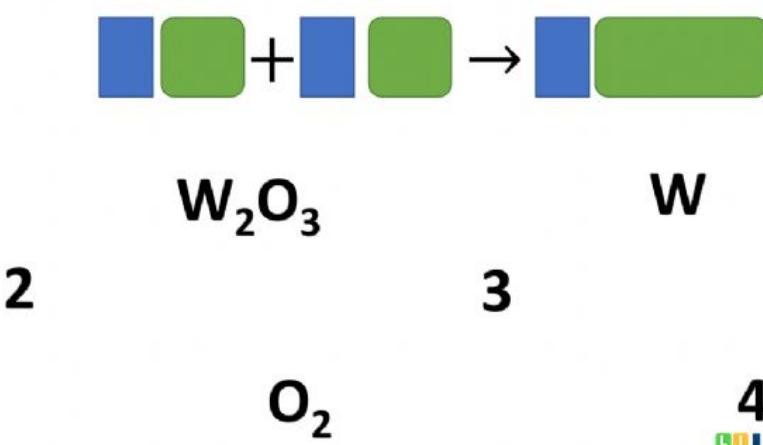


Katalyzátorem reakce je _____.



LIVEWORKSHEETS

Občas se stane, že někdo omylem rozbití rozsvícenou klasickou žárovku. Při rozbití se vytvoří žlutobílý oblak. Vlákno v žárovce je tvořeno wolframem. Při rozbití žárovky dojde k hoření wolframu na vzduchu. Sestroj reakci, při které reagují 4 moly wolframu se 3 moly kyslíku za vzniku 2 molů oxidu wolframitěho.



LIVEWORKSHEETS