



Chemické reakce a rovnice

Doplň do textu slova:

Chemická rovnice je [] chemické reakce pomocí symbolů a značek. V [] lze vyčíst, 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

g

l

s

Vyber správnou odpověď:



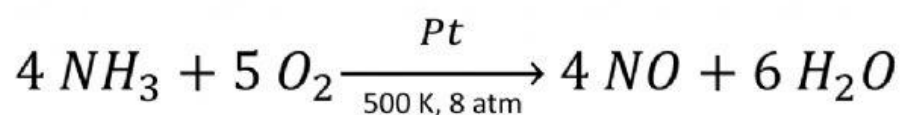
Reaktanty se v rovnici píší:

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

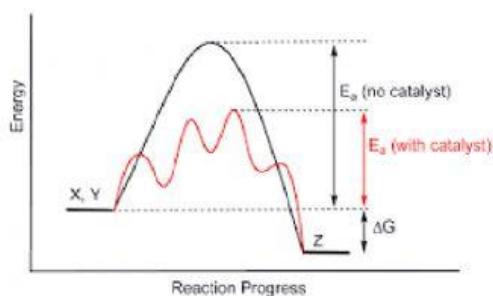
Reakce $2 H_2O_2 \rightarrow 2 H_2O + O_2$ je podle dělení dle vnějších změn typu:

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

Urči katalyzátor této chemické rovnice:



Katalyzátorem reakce je _____.



Občas se stane, že někdo omylem rozbije rozsvícenou klasickou žárovku. Při rozbití se vytvoří žlutobílý oblak. Vláknó 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 wolframitého.

