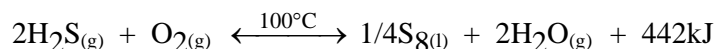


Efnafræði í 4. bekk

Við lausn þessa verkefnis er heppilegt að nota gagnvirkir verkefni sem er á námsvef í efnafræði.

Dæmi um röskun efnajafnvægis

Eftirfarandi efnahvarf hefur náð jafnvægi:



Nú eru þær breytingar gerðar, sem taldar eru upp í eftirfarandi töflu, án þess að öðru sé breytt samtímis. Hvaða breyting verður á stöðu jafnvægis, styrk einstakra efna og jafnvægisfastanum frá fyrri jafnvægisstöðu að stöðunni eftir að jafnvægi er komið á aftur?

Skráðu í reiti töflunnar hvernig þú telur að jafnvægið hliðrist: til hægri, H, til vinstri, V, eða hliðrist ekki, O, skráðu einnig breytingu á styrk efnanna og stærð jafnvægisfasta: eykst, E, minnkar, M, óbreytt, O.

Breyting	Jafnvægi hliðrast til	Styrkur H ₂ S	Styrkur O ₂	Styrkur S ₈	Styrkur H ₂ O	Jafnvægisfasti K
H ₂ S bætt í						
O ₂ minnkað						
S ₈ (l) bætt í						
Hiti lækkaður						
Rúmmál minnkað						
Hvata bætt í						
He(g) bætt í						