

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: osmý

Opakování vzdělávacího celku: Vodík, chemická reakce

ZÁKON ZACHOVÁNÍ HMOTNOSTI

Při sledování videa si zopakuj chemickou reakci, kterou si můžeme v laboratoři připravit vodík a chemickou reakci hoření vodíku. Pečlivě si prostuduj zápis těchto reakcí a také vyvození zákona zachování hmotnosti, který jsme si v minulém pracovním listu potvrdili našimi výpočty.

<http://www.zschemie.euweb.cz/reakce/reakce2.html>

<http://www.zschemie.euweb.cz/reakce/reakce4.html>

Ruský vědec **M. V. Lomonosov** objevil a poprvé definoval zákon zachování hmotnosti ve 2. polovině 18. století.



M. V. Lomonosov

Zopakované informace o přípravě a reakcích vodíku si procvič v interaktivním cvičení:

<https://www.skolasnadhledem.cz/game/1787>

Udělej si krátký kvíz z daného tematického celku:

(Některé informace jsou nové, a proto si po vyřešení a vyhodnocení všech otázek rozklikni a přečti nejen vysvětlení správných odpovědí, ale i ostatních pojmů.)

<https://www.skolasnadhledem.cz/game/1789>



Jaké barvy je ocelová láhev se stlačeným vodíkem?

Vyber molekulu vodíku:

H^+

H

H_2

H_2O

H_3

Vypracovala: Stanislava Urubková