

Učna snov: KAJ SE OHRANJA PRI SPREMEMBAH?

Pozdravljeni!

Upam, da vam je včeraj uspelo postoriti vse kar je bilo zahtevano. In da ste osvojili razumevanje endo in eksotermnih reakcij. V današnji uri vam ponovno predstavljam urejanje kemijskih reakcij z namenom, da vam preko njih razložim zakon o ohranitvi mase.

Vi v zvezek kar napišite naslov: KAJ SE OHRANJA PRI SPREMEMBAH?

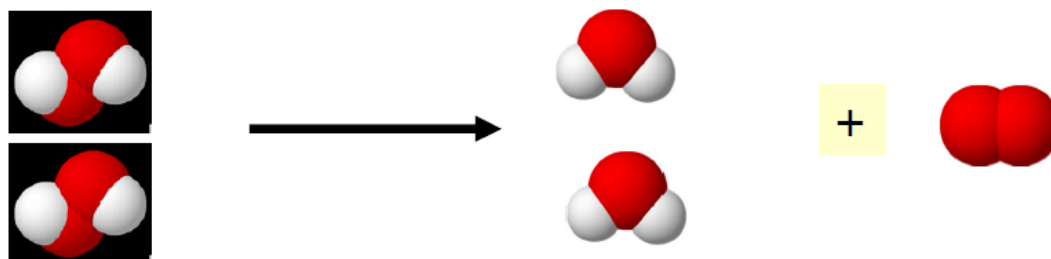
To poglavje je v učbeniku na strani **54 in 55**. Tvoja naloga je, da si natančno prebereš poglavje, si narediš svoj zapis in odgovoriš na vprašanja na strani 55 (PONOVI IN RAZMISLI). Poglej si tudi irokusplus:

<https://www.irokusplus.si/vsebine/irp-kem8/#54>

V pomoč pa še tabelska slika:

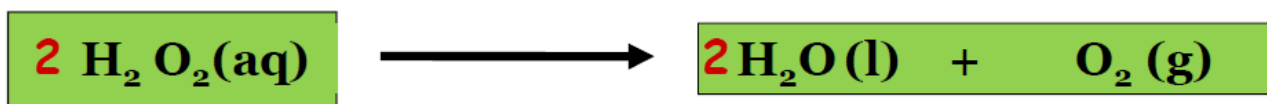
UREJANJE KEMIJSKIH ENAČB

1. Razgradnja vodikovega peroksida



! EKSOTERMNA REAKCIJA

UREJENA KEMIJSKA ENAČBA



Št. atomov el. H: 4

Št. atomov el. H: 4

Št. atomov el. O: 4

Št. atomov el. O: 4

PRAVILO, ki nam pove
"KDAJ JE NEKA KEMIJSKA ENAČBA UREJENA":

**KEMIJSKA ENAČBA JE UREJENA,
KO JE ŠTEVILO ATOMOV REAKTANTOV (NA
LEVI STRANI ENAČBE),
ENAKO ŠTEVILU ATOMOV PRODUKTOV (NA
DESNI STRANI ENAČBE).**

Pri tem ne smemo spreminjati kemijskih formul!

ZAKON O OHRANITVI MASE SNOVI:

**Masa snovi, ki vstopajo v kemijsko reakcijo je enaka
masi snovi, ki nastanejo pri reakciji. Atomi se pri
reakciji preuredijo, vendar nikamor ne izginejo, zato
ostane skupna masa snovi enaka.**

ZAKON O OHRANITVI MASE SNOVI:

