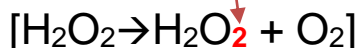


Pri učni snovi - **Postopki zapisa kemijske reakcije si slike bodisi kopirajte, bodisi jih skicirajte v zvezek, kot vam predstavlja slika.**

PRAVILA ZA UREJANJE KEMIJSKIH ENAČB

1. Število atomov posameznega elementa mora biti na obeh straneh kemijske enačbe enako [$2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$]
2. Leva stran enačbe je enaka desni strani enačbe.
3. Števila pišemo vedno samo pred simbolom elementa oziroma formulo spojine. Koeficient 1 NE PIŠEMO.
4. Nikoli ne dopisujemo števila (indeks) v kemijsko formulo:



5. Če imajo števila (koeficienti) skupnega delitelja, jih delimo s tem številom, da dobimo v zapisu kemijske enačbe najmanjše večkratnike.
6. Priporočljiv vrstni red urejanja kemijskih enačb: **kovine** → **nekovine** → **vodik** → **kisik**.

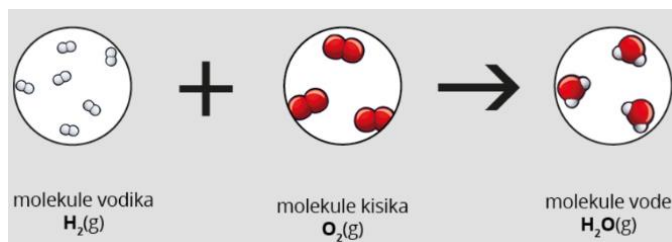
POSTOPKI ZAPISA KEMIJSKE REAKCIJE

A) Shematični zapis reakcije

V krogih so prikazani le delci, ki so pomembni za razumevanje kemijske reakcije.



B) Zapis reakcije z modeli delcev – Reakcijo lahko prikažemo tako, da jo zapišemo z modeli delcev.



C) Zapis reakcije s simboli elementov

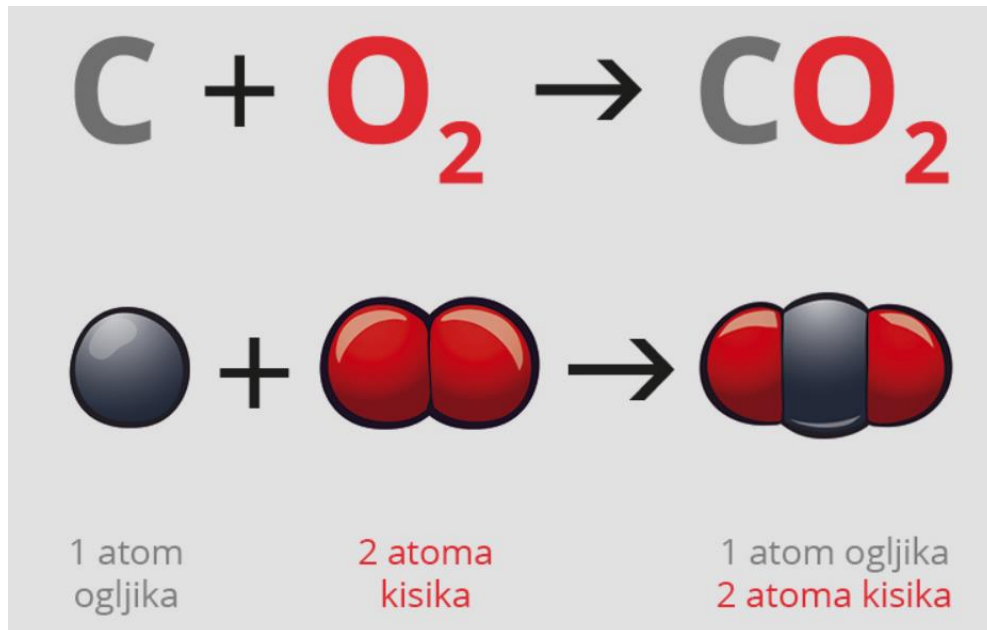
Pri učni snovi - **Postopki zapisa kemijske reakcije si slike bodisi kopirajte, bodisi jih skicirajte v zvezek, kot vam predstavlja slika.**



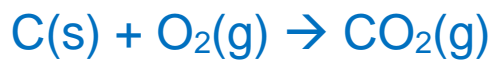
D) Zapis reakcije z besedami

OGLJE + KISIK → OGLJIKOV DIOKSID

E) Zapis reakcije s števili delcev



F) Zapis reakcije s stanjem snovi



DOMAČA NALOGA

Reši vajo v delovnem zvezku na strani 117/8.