

Naloga: preriši v zvezek in dopolni, pomagaj si z učbenikom na strani 30,31.

Kemijska reakcija

SPAJANJE ali SINTEZA

Pojasni, kaj je spajanje:

Kaj se navadno sprošča:

Opiši primer takšne kemijske reakcije:

RAZKROJ ali ANALIZA

Pojasni, kaj je razkroj:

Kaj se navadno porablja:

Opiši primer takšne kemijske reakcije:

POMNI: Pri kemijski spremembi ne poteka zgolj sprememba snovi, ampak tudi energijska sprememba. Energija se lahko pri kemijskih spremembah sprošča ali veže. Energija se lahko sprošča v obliki toplote, svetlobe, zvoka, električne energije.

Preberi si besedilo v modrem okvirčku, na strani 31. Nato odgovori na vprašanja (1-3), odgovore zapiši v zvezek.

Preberi si snov v učbeniku na strani 32-35, nato odgovori na vprašanja.

zapiši naslov v zvezek: **GORENJE SNOVI**

1) Katere tri stvari so potrebne, da neka snov zagori?

2) Kako imenujemo snovi, ki gori in jih uporabljamo za ogrevanje stanovanj, hiš?

3) Kaj se pri gorenju sprošča?

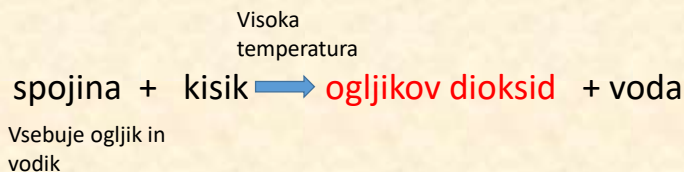
4) Napiši, kaj je gorenje!

5) Opiši načine, kako lahko pogasimo požar?



6) Kdaj poteka **POPOLNO GORENJE**?

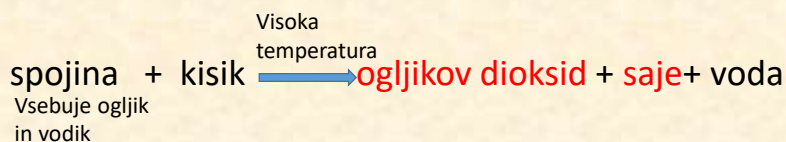
Kateri produkti nastajajo pri popolnem gorenju?



Poglej si razpredelnico, na strani 33. Poglej si, kateri produkti nastajajo pri popolnem gorenju različnih snovi.

7) Kdaj poteka **NEPOPOLNO GORENJE**?

Kateri produkti nastajajo pri nepopolnem gorenju?



ogljikov oksid=ogljikov monoksid

Na strani 34 so na sliki plameni, ki imajo pri gorenju:

a) dovolj kisika

b) nimajo dovolj kisika

Ustno opiši, kako se plameni razlikujejo.

Opiši še spodnjo sliko. Kateri plamen ima dovolj kisika in kateri ne?



8) Naloga: Razišči, zakaj moramo peči in dimnike redno pregledovati?



Preberi modri okvirček, stran 35 in odgovori na vprašanja (1-4). Zapiši v zvezek odgovore.

Za danes si končal/a! Naslednjič dobiš rešitve, da preveriš svoje odgovore.

