

Preverjanje znanja kemije: KEMIJSKE REAKCIJE

Ime in priimek: _____ Razred: _____

Datum: _____ Doseženo število točk: _____/28 _____%

1. Vsako od navedenih sprememb opredeli kot fizikalno ali kemijsko spremembo.

_____/6

1.1. Razbijanje opeke s kladivom. _____

1.2. Kisanje mleka. _____

1.3. Trganje papirja. _____

1.4. Rjavenje kolesa. _____

1.5. Gnitje jabolk. _____

1.6. Gorenje drv. _____

2. Če je trditev pravilna, na črtico poleg trditve napiši DA, če je trditev napačna, napiši

NE.

_____/6

2.1. Reaktanti so snovi, ki nastanejo pri kemijski reakciji. ____

2.2. Pri eksotermni reakciji se energija sprošča v okolico. ____

2.3. Fotosinteza je endotermna reakcija. _____

2.4. Pri kemijskih reakcijah se lahko energija le porablja. ____

2.5. Oborina je snov, ki se dobro topi v vodi. _____

2.6. Redukcija je reakcija, pri kateri se snov spaja s kisikom. ____

3. Napiši urejene enačbe za kemijske reakcije. Označi agregatna stanja.

_____/6

3.1. Oksidacija magnezija.

3.2. Pri reakciji med dušikom in vodikom nastaja plin amonijak.

3.3. Sinteza aluminijevega jodida.

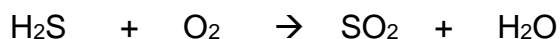
4. Propan (C_3H_8) je eden od plinov v jeklenki. Pri gorenju propana nastajata ogljikov dioksid in vodna para. _____/4

4.1. Napiši urejeno enačbo za gorenje propana.

4.2. Ali je gorenje propana endotermna ali eksotermna sprememba? Odgovor utemelji. _____

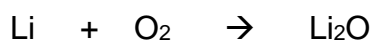
4.3. Nariši energijski diagram za to spremembo.

5. Uredi enačbe kemijskih reakcij ter poimenuj reaktante in produkte. _____/6



Reaktanti:

Produkti:



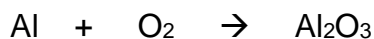
Reaktanti:

Produkti:



Reaktanti:

Produkti:



Reaktanti:

Produkti:
