

## Priloga: Delovni list KEMIJA 8

### 1. naloga

<p>Uredi:</p> <p>a) <math>C + O_2 \rightarrow CO_2</math></p> <p>b) <math>Al + S \rightarrow Al_2S_3</math></p> <p>c) <math>CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2</math></p> <p>d) <math>KClO \rightarrow KCl + O_2</math></p> <p>e) <math>HgO \rightarrow Hg + O_2</math></p> <p>f) <math>Mg + Cl_2 \rightarrow MgCl_2</math></p> <p>g) <math>H_2 + I_2 \rightarrow HI</math></p> <p>h) <math>Li + O_2 \rightarrow Li_2O</math></p> <p>i) <math>S + O_2 \rightarrow SO_2</math></p> <p>j) <math>SO_2 + O_2 \rightarrow SO_3</math></p> <p>k) <math>Si + Cl_2 \rightarrow SiCl_4</math></p> <p>l) <math>N_2O \rightarrow N_2 + O_2</math></p> <p>m) <math>Mg + HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2</math></p> <p>n) <math>CO_2 + Mg \rightarrow MgO + C</math></p>	<p>Katera enačba kemijske reakcije je pravilno urejena?</p> <p>a) <math>SiO_2 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + Si</math></p> <p>b) <math>2H_2S + SO_2 \rightarrow 2S + 2H_2O</math></p> <p>c) <math>SiO_2 + 4HF \rightarrow SiF_4 + H_2O</math></p> <p>d) <math>B_2O_3 + 6HF \rightarrow 2BF_3 + 3H_2O</math></p> <p>Preveri, ali so zapisane reakcije pravilno urejene. Pred pravilno urejene naredi kljukico, pred nepravilne križec.</p> <p><math>2Mg + O_2 \rightarrow 2MgO</math></p> <p><math>2Fe_2O_3 + 3C \rightarrow 4Fe + 3CO_2</math></p> <p><math>2Na + 2H_2O \rightarrow 2NaOH + 2H_2</math></p> <p><math>C_2H_6 + 4O_2 \rightarrow 2CO_2 + 3H_2O</math></p>
---	--

### 2. Kemijske reakcije zapiši s simboli oziroma s formulami in jih uredi.

<p>Vodik + klor <math>\rightarrow</math> vodikov klorid</p> <p>_____ + _____ <math>\rightarrow</math> _____</p> <p>kalij + brom <math>\rightarrow</math> kalijev bromid</p> <p>_____ + _____ <math>\rightarrow</math> _____</p> <p>magnezij + kisik <math>\rightarrow</math> magnezijev oksid</p> <p>_____ + _____ <math>\rightarrow</math> _____</p> <p>dušik + kisik <math>\rightarrow</math> dušikov oksid</p> <p>_____ + _____ <math>\rightarrow</math> _____</p> <p>kositer + klor <math>\rightarrow</math> kositrov tetraklorid</p> <p>_____ + _____ <math>\rightarrow</math> _____</p>	<p>a. pri spajanju cinka in žvepla nastane cinkov sulfid:</p> <p>b. kalij se s klorom spaja v kalijev klorid:</p> <p>c. aluminij se spaja s kisikom v dialuminijev trioksid:</p> <p>d. etan (<math>C_2H_6</math>) zgore v ogljikov dioksid in vodo:</p>
---	---

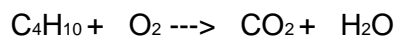
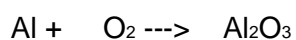
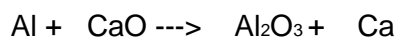
3. Oglej si slike in napiši, ali gre za fizikalno ali kemijsko spremembo. Izbor utemelji.



4. Uredi enačbe kemijskih reakcij ter poimenuj produkte in reaktante.

Reaktanti

Produkti



5. Katera trditev je pravilna?

- Pri eksotermni reakciji se porablja energija iz okolice.
- Pri endotermni reakciji se temperatura okolice poviša.
- Pri endotermni kemijski reakciji se energija lahko sprošča tudi v obliki svetlobe.
- Pri eksotermni reakciji nastanejo produkti, ki so energijsko revnejši od reaktantov.