







1. naloga

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

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

<p>Vodik + klor \rightarrow vodikov klorid</p> <p>$__H_2__ + __Cl_2__ \rightarrow __2HCl__$</p> <p>kalij + brom \rightarrow kalijev bromid</p> <p>$__2K__ + __Br_2__ \rightarrow __2KBr__$</p> <p>magnezij + kisik \rightarrow magnezijev oksid</p> <p>$__2Mg__ + __O_2__ \rightarrow __2MgO__$</p> <p>dušik + kisik \rightarrow dušikov oksid</p> <p>$__N_2__ + __O_2__ \rightarrow __2NO__$</p> <p>kositer + klor \rightarrow kositrov tetraklorid</p> <p>$__Sn__ + __2Cl_2__ \rightarrow __SnCl_4__$</p>	<p>a. pri spajanju cinka in žvepla nastane cinkov sulfid:</p> <p>$Zn + S \rightarrow ZnS$</p> <p>b. kalij se s klorom spaja v kalijev klorid:</p> <p>$2K + Cl_2 \rightarrow 2KCl$</p> <p>c. aluminij se spaja s kisikom v dialuminijev trioksid:</p> <p>$4Al + 3O_2 \rightarrow 2Al_2O_3$</p> <p>d. etan ($C_2H_6$) zgore v ogljikov dioksid in vodo:</p> <p>$2C_2H_6 + 7O_2 \rightarrow 4CO_2 + 6H_2O$</p>
---	--

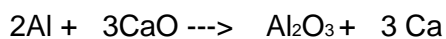
3. Oglej si slike in napiši, ali gre za fizikalno ali kemijsko spremembo. Izbor utemelji.

 <p>Najprej nastane zmes zato poteče najprej fizikalna sprememba. Ko pa spečemo ali ko testo vzhaja pa nastanejo nove snovi in takrat poteče kemijska sprememba.</p>	 <p>Kemijska sprememba. Nastanejo nove snovi in sprosti se energija v obliki svetlobe in toplote.</p>
 <p>Fizikalna sprememba. Spremeni se samo oblika. Snov ostane ista.</p>	 <p>Kemijska sprememba. Nastanejo nove snovi. Opazimo po spremembi barve. Črni del je ogljik – novo nastala snov.</p>
 <p>Kemijska sprememba. Nastanejo nove snovi. Pri gorenju nastaneta ogljikov dioksid in voda ter saje (C).</p>	 <p>Fizikalna sprememba. Spremeni se oblika snovi.</p>

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

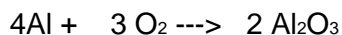
Reaktanti

Produkti



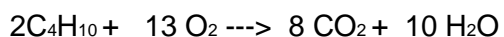
Aluminij, kalcijev oksid

dialuminijev trioksid



Aluminij, kisik

dialuminijev trioksid



Butan, kisik

ogljikov dioksid, voda

5. Katera trditev je pravilna?

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