PREVERJANJE ZNANJA IZ KEMIJE 8

KEMIJSKE REAKCIJE, Ar, Mr

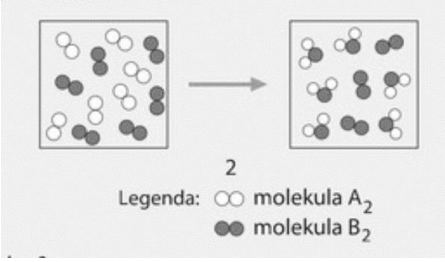
IME IN PRIIMEK: RAZRED:

Točkovnik: 8.5-11T=2; 11.5-15T=3; 15.5-17T=4; 17.5-19T=5 (* minimalni standard)

1. ***Koliko znaša relativna molekulska masa ocetne kisline CH_3COOH? 2t/** ____
   Ar(C)=12,00
   Ar(H)=1,01
   Ar(O)=16,00

   Račun:

2. **Shema prikazuje začetno in končno stanje pri neki spremembi. 2t/**_____



   a) *Kakšno spremembo ponazarja, kemijsko ali fizikalno? _____
   b) *Kaj je značilno za to spremembo? _____
   _____

3. **Pri kemijski reakciji zapisani spodaj, je nastala nova snov. 2t/**_____

$$KI(aq) + AgNO_3(aq) \rightarrow AgI(s) + KNO_3(aq)$$

   a) *Poimenuj produkt, ki je v trdnem agregatnem stanju:
   _____
   b) Kako imenujemo kemijsko reakcijo, kjer iz dveh raztopin nastane nova trdna snov?
   _____

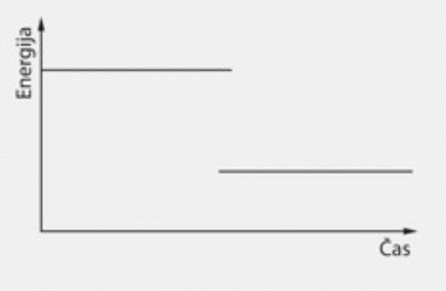
4. **Uredi enačbe kemijskih reakcij. 5t/**____
   a) *$H_2 + Cl_2 \rightarrow HCl$
   b) *$HgO \rightarrow Hg + O_2$
   c) $CuO + HCl \rightarrow CuCl_2 + H_2O$
   d) $Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$

4.1 *Katera kemijska sprememba ponazarja razkroj? _____

5. **Zapiši urejeno enačbo za kemijsko reakcijo: 2t/**_____
   a) Baker reagira s kisikom. Nastane bakrov oksid s formulo CuO. Zapiši tudi agregatna stanja snovi!

6. Zapiši manjkajočo maso reaktanta. **Kaj velja za zakon o ohranitvi mase? 2t/**____
   Mg(s) + CuO(s) → MgO(s) + Cu(s)
   24,3 g _____ 40,3 g 63,6 g
   _____
   _____.

7. **Magnezijev oksid** nastane pri kemijski reakciji **med magnezijem in kisikom**. V energijski diagram **vpiši reaktante in produkte** ter označi **spremembo energije**. Opredeli, ali je reakcija endotermna ali eksotermna. 4t/_____



a)*Rekacija je _____
b)Zapiši enačbo za kemijsko reakcijo, ki jo ponazarja energijski diagram. Označi tudi agregatna stanja.
_____