**3. TEDEN (30. 3.- 3. 4. 2020)**

**KEM – 8. razred**

**Pregled rešitev nalog** ( bile so posredovane v tednu od 16. – 20. 3). V zvezku pregledate rešitve ali jih po potrebi pripišete, popravite (ko se srečamo bomo vse pregledali).

**U: 8**

a) H2(g) + I2 (g) 🡪 2HI(g) ; to je reakcija spajanja

b) 4Fe(s) + 3O2(g) 🡪 2 Fe2O3 (s) to je reakcija spajanja s kisikom= oksidacija

c) 2KClO3 🡪 2KCl(s) + 3O2(g) to je reakcija razpada ali analize

d) KBr(aq) + AgNO3(aq) 🡪 AgBr(s) + KNO3(aq) to je reakcija obarjanja\*

\*(samo kot rešitev naloge, ne se obremenjevati s tem, dodatno znanje)

1. Magnezij in oglje bosta zagorela, če jima najprej dovedemo dovolj toplote, ju segrejemo (sprejem energije – endotermna reakcija). V nadaljevanju bosta gorela ob zadostni količini kisika. Sproščala se bo energija (toplota, svetloba)- eksotermna reakcija.
2. a) Hladen kozarec

b) Endotermna reakcija.

c) Graf:



č) V kozarcu je vodna raztopina, topljenec se je raztopil v topilu.

**U:84**

1. a) S8(s) + 8O2 🡪8SO2

 b) Zreagirala je ENA molekula (v njej je 8 atomov žvepla)

 c) To je 8 atomov žvepla.

 č) Nastalo je 8 molekul žveplovega dioksida.

 d) V eni molekuli žveplovega dioksida je 1 atom žvepla.

 e) Število žveplovih atomov se ni spremenilo.

 f) Leva stran : 16 Desna stran: 16. Leva stran enaka desni strani.

**NOVO (Obveznosti za teden od 30. 3. do 3. 4. 2020)**

 UVOD

* Naštej lastnosti kovin.
* Določi lego kovin v PSE.
* Imenuj še ostale skupine elementov v PSE.
1. NOVO
2. Danes boš spoznal ALKALIJSKE KOVINE (naslov v zvezku)
3. Preberi besedilo v U: 100 in oglej si posnetek eksperimenta med natrijem in vodo na spletni strani <https://www.evedez.si> (dostopaš s kodo, ki je na DZ ) ter uredi zapis v zvezku:
4. Alkalijske kovine ali kovine I. skupine so: (zapiši imena in simbole)
5. Lastnosti alkalijskih kovin (naštej čim več):-
6. Reaktivnost alkalijskih kovin:
* so najreaktivnejše kovine
* reaktivnost po skupini navzdol narašča
* burno reagirajo z vodo

č) Reakcija natrija z vodo:

 kovina + voda 🡪 hidroksid + vodik

 natrij + voda 🡪 natrijev hidroksid + vodik

 2 Na(s) + 2 H2O 🡪 2NaOH + H2

Dokažemo z fenolftaleinom (pokazatelj =ndikator), raztopina se obarva vijolično

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Za ponovitev še rešiš nalogo v DZ: 65/1 Reakcija natrija z vodo.

Zapis v zvezek in rešitve v DZ (če je možno) fotografiraj in pošlji na moj e-naslov, da lahko spremljam tvoje delo (Ta teden to naredijo učenci, ki imajo v redovalnici zaporedne številke: 6, 7, 8, 9, 10).

Če česa ne razumeš ali ti kaj povzroča težave mi piši na spodnji naslov.

e-mail: milena.zibrat@guest.arnes.si

Želim ti uspešno delo. Pazi nase in ostani zdrav-a.

Tvoja učiteljica kemije Milena Ž