

UTRJEVANJE – ELEMENTI V PERIODNEM SISTEMU

Učiteljica Tina Gimpelj

1. Kje je vodik v naravi?
A V zraku. C Vezan v spojinah.
B Raztopljen v vodi. D V zemeljskem plinu.
2. Kaj je značilno za kisik?
A Potreben je za fotosintezo. C Rad se spaja z drugimi elementi.
B Nastaja pri gorenju. D Ne moremo ga utekočiniti.
3. Katero lastnost ima natrij?
A Je mehak in ga režemo z nožem. C Ne reagira s kisikom.
B Hranimo ga v vodi. D Ima visoko tališče.
4. Primerjaj lastnosti natrija in kalija. Katera ugotovitev je pravilna?
A Natrijeve spojine gorijo z vijoličnim, kalijeve pa z rumenim plamenom.
B Kalij je bolj reaktiven od natrija.
C Pri reakciji natrija z vodo nastane vodik, pri reakciji kalija z vodo pa kisik.
D Natrij lahko hranimo le v petroleju, kalij pa le v parafinskem olju.
5. Kovina burno reagira s hladno vodo. Pri tej reakciji nastaja plinast vodik. Katera kovina je to?
A kalij C cink
B železo D svinec

Zapiši kemijsko enačbo, ki prikazuje reakcijo izbrane kovine s hladno vodo:

6. Na osnovi lastnosti elementa sklepaj, ali je element kovina ali nekovina. Lastnosti za elemente so podane pri sobnih pogojih. V tabeli odključaj svoj odgovor.

Lastnosti elementa	Kovina	Nekovina
Element je tekočina, ki prevaja električni tok.		
Element je trdna snov, ki se drobi, ima nizko tališče in ne prevaja električnega toka.		
Element je trdna snov, ki dobro prevaja električni tok in toploto.		
Element je plin.		

7. Preizkušali smo električno prevodnost in ugotavljali spremembe pri segrevanju dveh neznanih trdnih snovi. Pri tem smo ugotovili:

a) Električna prevodnost

- prva snov ne prevaja električnega toka
- druga snov prevaja električni tok

b) Segrevanje

- prva snov razpade, pri tem nastane plin, ki pomotni apnico
- druga snov se stali

Kaj lahko sklepaš iz podatkov za posamezno snov?

Prva snov: _____

Druga snov: _____

8. Elementom v tabeli določi relativno atomsko maso Ar.

Element	natrij	dušik	fosfor	magnezij	vodik	zlato	železo
Ar							

9. Izračunaj relativne molekulske mase Mr spojin.



10. Izračunaj masna deleža obeh elementov v spojini Cl_2O_7 .