

KEMIJA 8. RAZRED

(11. 5. 2020 – 15. 5. 2020)

Pozdravljeni učenci.

Še malo pa bo polovica maja že za nami. Čas kar prehitro beži, vsi mi pa si po tiho želimo, da se vse skupaj spremeni in vrne nazaj v ustaljene tiri. Čaka nas še kar nekaj dela, med tem nas čaka tudi še ocenjevanje. Kaj več informacij o tem še sledi.

Preberi spodnji zapis.

V prejšnjem tednu smo spoznavali, kje v naravi je sploh mogoče najti kakšne elemente, v tem tednu pa bomo bolj podrobno spoznali razliko med dvema velikima skupinama elementov, o katerih smo mi že kdaj rekli kakšno besedo. To so KOVINE IN NEKOVINE.

Se še spomnite, kje v periodnem sistemu najdemo KOVINE in kje NEKOVINE. Ter kje je meja med njimi. To je poševna stopnička na desni strani periodnega sistema, od bora-B navzdol. Pogledj v periodni sistem.

ELEMENTI

NAVODILO: izberi skupino periodnega sistema, oziroma z miško klikni v ustreznem stolpcu.

	KOVINE																POLKOVINE						NEKOVINE											
	Ia																IIa						IIIa IVa Va VIa VIIa						VIIIa					
1	H																																	
2	Li	Be	PREHODNI ELEMENTI														B	C	N	O	F	Ne												
3	Na	Mg	IIIb	IVb	Vb	VIIb	VIIIb	Ib	IIB	Al	Si	P	S	Cl	Ar																			
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr																
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe																
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn																
7	Fr	Ra	Ac	Ku	Ha	Unh	Uns	Uno	Une																									

Se spomniš kako se imenujejo elementi, ki so tukaj vmes. To pa so POLKOVINE.

Tako KOVINE kot NEKOVINE imajo svoje tipične lastnosti. Malo razmisli in skušaj spodnje opise razdeliti ali spadajo bolj kovinam ali nekovinam.

TRDNO

VISOKO TALIŠČE

KOVINSKI SIJAJ

ELEKTRIČNA PREVODNOST

VISOKO VRELIŠČE

NIZKO TALIŠČE

NIZKO VRELIŠČE

PLINASTO

TEKOČE

SLABA ELEKTRIČNA PREVODNOST

Kako ti je šlo? Upam, da ni bilo pretežko. Če si zamislimo kos železa, potem hitro lahko rečemo, da je to kovina, ki ima kovinski sijaj, visoko tališče in vrelišče, električno prevodnost, da je trdno in v vodi potone, to pomeni visoko gostoto. Za nekatere kovine, vendar ne vse, velja tudi lastnost MAGNETIZMA, to pomeni, da se privlači na magnet.

Vse te lastnosti, so pregledno zapisane v tabeli, zato si v *učbeniku preberi snov na strani 94, 95 in 96.*

V zvezek si zapiši naslov **KOVINE IN NEKOVINE**

Prepiši si tabelo iz učbenika na strani 94, ter reši naloge v delovnem zvezku na strani 64, 65 in 66 (4. naloga ni potrebna, 5. naloga je eksperiment, ki smo ga v šoli že spoznali. Gorenje magnezija, ki zagori z močno belo svetlobo. Upam, da se ga spomniš in boš nalogo lahko brez težav rešil.).

Če boste imeli težave, vprašanja pri razumevanju, ali boste želeli dobiti povratno informacijo, pa se le obrnite name. (an chy.antlogaana@gmail.com)

Lepo vas pozdravljam in ostanite zdravi. 😊

Učiteljica kemije

Ana Antloga