



## IMENA IN SIMBOLI ELEMENTOV

Skupine	I II III IV V VI VII VIII							
Periode								
1	1,01 H vodik 1							4,00 He helij 2
2	6,94 Li litij 3	9,01 Be berilij 4	10,81 B bor 5	12,01 C ogljik 6	14,01 N dušik 7	16,00 O kisik 8	19,00 F fluor 9	20,18 Ne neon 10
3	22,99 Na natrij 11	24,31 Mg magnezij 12	26,98 Al aluminij 13	28,09 Si silicij 14	30,97 P fosfor 15	32,07 S žveplo 16	35,45 Cl klor 17	39,95 Ar argon 18
4	39,10 K kalij 19	40,08 Ca kalcij 20	69,72 Ga galij 31	72,61 Ge germanij 32	74,92 As arzen 33	78,96 Se selen 34	79,90 Br brom 35	83,80 Kr kripton 36
5	85,47 Rb rubidij 37	87,62 Sr stroncij 38	114,82 In indij 49	118,71 Sn kositer 50	121,76 Sb antimon 51	127,60 Te telur 52	126,90 I jod 53	131,29 Xe ksenon 54
6	132,91 Cs cezij 55	137,33 Ba barij 56	204,38 Tl talij 81	207,20 Pb svinec 82	208,98 Bi bizmut 83	(208,98) Po polonij 84	(209,99) At astat 85	(222,02) Rn radon 86
7	(223,02) Fr francij 87	(226,03) Ra radij 88						

39,10	Relativna atomska masa
K	Simbol elementa
kalij	Ime elementa
19	Vrstno število

  

KOVINE
POLKOVINE
NEKOVINE

Vsak element ima ime in simbol. Simboli elementov so zapisani v periodnem sistemu elementov. Imena elementov izhajajo največkrat iz njihovih latinskih imen. Poglej si nekaj primerov v tabeli.

Ime elementa	Latinsko ime elementa	Simbol elementa	Slovenski pomen latinskega imena
baker	cuprum	Cu	Ciper
živo srebro	hydragyrum	Hg	tekoče srebro
helij	helium	He	Sonce
kisik	oxigenium	O	tvoriti kislino
ogljik	carboneum	C	ogljje
vodik	hydrogenium	H	tvoriti vodo
natrij	natrium	Na	soda

Simboli so ponavadi prva črka ali dve črki iz latinskega imena elementa.

Elemente v periodnem sistemu lahko razdelimo glede na lastnosti v tri večje skupine: kovine, nekovine in polkovine.

<b>Kovine</b>	Vse kovine (razen Hg) so v trdnem agregatnem stanju. Imajo kovinski sijaj, prevajajo električni tok in so dobri prevodniki toplote. Kovine lahko kujemo in vlečemo. Imajo visoka vrelišča in tališča. Večinoma tvorijo trdne kristale.
<b>Nekovine</b>	Ne prevajajo električnega toka in toplote. Ne moremo jih kovati ali vleči. Kristali niso trdni.
<b>Polkovine</b>	Imajo nekatere kovinske in nekovinske lastnosti. Vse so v trdnem agregatnem stanju, so polprevodniki, kar pomeni, da lahko pri določenih pogojih prevajajo električni tok (npr. pri povišani temperaturi).

#### Naloge:

1.) V periodnem sistemu na prvi strani poišči in pobarvaj naslednje elemente:

KISIK	VODIK	OGLJIK
HELIJ	DUŠIK	KLOR

2.) Našteti elementi pri prvi nalogi so:

- a) kovine
- b) plini (nekovine)
- c) polkovine

3.) Vrsticam v periodnem sistemu pravimo \_\_\_\_\_, stolpcem pa \_\_\_\_\_.

4.) Poveži.

LITIJ	Ima vrstno število 20.
MAGNEZIJ	Najdemo v drugi periodi.
KALCIJ	Najdemo v peti skupini.
DUŠIK	Ima dvanajst elektronov.

**5.) Simbole zapiši ob ime posameznega elementa.**

Baker \_\_\_\_\_

Živo srebro \_\_\_\_\_

Helij \_\_\_\_\_

Kisik \_\_\_\_\_

Ogljik \_\_\_\_\_

Vodik \_\_\_\_\_

Natrij \_\_\_\_\_

Fosfor \_\_\_\_\_

Jod \_\_\_\_\_

Cink \_\_\_\_\_

Žveplo \_\_\_\_\_

**6.) K navedenim simbolom elementov pripiši njihova imena:**

Ti \_\_\_\_\_

Ca \_\_\_\_\_

Fe \_\_\_\_\_

Cu \_\_\_\_\_

Al \_\_\_\_\_

VIR:

**Povzeto po gradivu** Darje Kos Strmec,  
Sajovic I, et al: Kemija 8, i-učbenik za kemijo v 8.razredu osnovne šole, [www.eucbeniki.sio.si/kemija](http://www.eucbeniki.sio.si/kemija)  
(1.4.2020) in  
e-učilnica OŠ Belokranjskega odreda Semič: <http://ekemija.osbos.si/> (1.4.2020)