



Pozdravljeni osmošolci,  
pred vami je še zadnje dejanje projektne  
naloge.  
Uspešno delo.  
Magda Kosič

**Cilj:** preveriti poznavanje elementov v periodnem sistemu.

*Naloga:* Pred teboj so naloge iz poznavanja elementov v periodnem sistemu.

**Dobro preberi** naloge, rešitve vpiši na list za odgovore. **Podpiši se!**

**List z odgovori pošlji do petka, 22.5. do 22.00.**

Dobil(a) boš povratno informacijo o prejemu naloge.

Obvestilo o skupni oceni projektne dela, bo poslano naslednji teden.

### ELEMENTI V PERIODNEM SISTEMU

Zaključni del projektne naloge – delo z učbenikom, zvezkom, DZ.

1. Naštete snovi ustrezno razvrsti v preglednico: **silicijev dioksid, kisik, aluminij, morska voda, neon, zrak, apnenec, natrijev klorid, mineralna voda, zlato.**

/5T

Zmes	Spojina	Element

2. Kaj nastane pri **segrevanju apnenca** pri visoki temperaturi?

/3T

- a) gašeno apno in ogljikov dioksid      c) žgano apno in kisik  
b) žgano apno in ogljikov dioksid      d) kalcijev karbonat in ogljikov dioksid

Napiši ustrezno kemijsko enačbo, tudi agregatna stanja in jo uredi!

---

3. Preberi trditve in ob vsaki zapiši, če je pravilna (P) ali nepravilna (N)!

/7T

- A. Kovine so dobri prevodniki toplote. \_\_\_\_\_
- B. Kovine imajo večinoma nizko gostoto. \_\_\_\_\_
- C. Svinec je mehka kovina. \_\_\_\_\_
- D. Vse kovine so pri sobni temperaturi trdne. \_\_\_\_\_
- E. Število kovin v PS je manjše od števila nekovin. \_\_\_\_\_
- F. Kovine imajo večinoma visoko tališče in vrelišče. \_\_\_\_\_
- G. Srebro je pri sobni temperaturi tekoče. \_\_\_\_\_
- H. Aluminij lahko valjamo. \_\_\_\_\_
- I. Pri reakciji natrija z vodo nastaneta natrijev hidroksid in vodik. \_\_\_\_\_
- J. Nastali plin vodik dokažemo kot pokalni plin. \_\_\_\_\_
- K. Natrij gori z vijoličnim plamenom. \_\_\_\_\_
- L. Natrij je reaktivnejši od kalija. \_\_\_\_\_
- M. Kalij je reaktivnejši od litija in natrija. \_\_\_\_\_
- N. Najreaktivnejši halogen je jod. \_\_\_\_\_

4. Kaj je potrebno za **rjavenje**? \_\_\_\_\_, \_\_\_\_\_ in \_\_\_\_\_.

/3T

5. Kako imenujemo eno izmed železovih rud?

/1T

- a) kriolit                      b) magnetit                      c) bromid                      d) boksit

6. Kateri par predstavlja različni obliki ogljika?

/1T

- a) diamant in zlato                      c) grafit in svinec  
b) kositer in svinec                      d) diamant in grafit

7. Tвори pare – za vsako od naštetih nekovin poišči besedo, ki je v povezavi z njo. /10 T

F	baloni 1	Ne	He
svetlobni napisi 2	I	življenje 8	Cl
3 zobna pasta	razkužilo 4	O	žleza ščitnica 9
dihanje 5	gnojilo 6	C	N
Rn	vžigalice 7	P	radioaktiven 10

8. Navedene lastnosti **poveži** z ustreznim elementom.

/5T

1. Element je nujno potreben za rast rastlin.
2. Element pridobivamo iz rude.
3. Element uporabljamo za polnjenje sijalk.
4. Element sublimira.
5. Za element je značilen magnetizem.

**KSENON**  
**KALIJ**  
**ŽELEZO**  
**ALUMINIJ**  
**JOD**

9. V zmešnjavi črk poišči imena sedmih kovin in jih zapiši k ustreznemu opisu na desni. /7T

<b>K</b>	<b>R</b>	<b>I</b>	<b>Ž</b>	<b>Z</b>	<b>B</b>	<b>B</b>	<b>G</b>
<b>A</b>	<b>O</b>	<b>R</b>	<b>E</b>	<b>L</b>	<b>A</b>	<b>R</b>	<b>S</b>
<b>L</b>	<b>J</b>	<b>I</b>	<b>L</b>	<b>A</b>	<b>K</b>	<b>O</b>	<b>I</b>
<b>C</b>	<b>U</b>	<b>C</b>	<b>E</b>	<b>T</b>	<b>E</b>	<b>N</b>	<b>L</b>
<b>I</b>	<b>R</b>	<b>P</b>	<b>Z</b>	<b>O</b>	<b>R</b>	<b>Z</b>	<b>I</b>
<b>J</b>	<b>A</b>	<b>V</b>	<b>O</b>	<b>W</b>	<b>Š</b>	<b>Č</b>	<b>C</b>
<b>T</b>	<b>N</b>	<b>A</b>	<b>T</b>	<b>R</b>	<b>I</b>	<b>J</b>	<b>I</b>
<b>M</b>	<b>A</b>	<b>G</b>	<b>N</b>	<b>E</b>	<b>Z</b>	<b>I</b>	<b>J</b>

- A. Najdemo ga v kuhinjski soli. \_\_\_\_\_
- B. Veliko ga je v bananah. \_\_\_\_\_
- C. Pomemben je za rast in razvoj kosti. \_\_\_\_\_
- D. Veliko ga je v polnozrnatih izdelkih. \_\_\_\_\_
- E. Ena najbolj dragocenih kovin. \_\_\_\_\_
- F. Je najbolj uporabljena kovina. \_\_\_\_\_
- G. Uporablja se za električno napeljavo. \_\_\_\_\_

10. Poišči pare!

/8T

- |            |   |
|------------|---|
| A natrij   | 1 Nahaja se v obliki štiriatomnih molekul.                      |
| B zlato    | 2 Nekateri glasbeni instrumenti so narejeni iz njegovih zlitin. |
| C klor     | 3 V zmesi s kisikom nastane pokalni plin.                       |
| D aluminij | 4 Nereaktiven plin.   |
| E neon     | 5 Mehka kovina, ki jo hranimo v petroleju.                      |
| F fosfor   | 6 Lahka kovina, ki jo uporabljamo v letalstvu.                  |
| G vodik    | 7 Je produkt elektrolize slanice.                               |
| H baker    | 8 Je žlahtna kovina.  |

Rešitve:

<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>E</b>	<b>F</b>	<b>G</b>	<b>H</b>

11. V periodnem sistemu elementov pobarvaj:

/14 T

**polkovine,**

vse **plinaste elemente**

oba **tekoča elementa** (pri temperaturi 20°C),

elemente, ki jih pridobivamo iz **zraka,**

ter **prvi, drugi in tretji element** po deležu prisotnosti v zemeljski skorji.

**Obkroži** element, ki si ga imel za predstavitev

Barve si izberi sam(a) in skladno s tem izdelaj legendo.

H																	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg							

Lantanoidi	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Aktinoidi	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

Legenda:

Število možnih točk: **64T**



11.

H																	He
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn
Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg							

Lantanoidi	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
Aktinoidi	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr

LEGENDA: