

**KRITERIJ:**

- |           |   |
|-----------|---|
| 0 – 44%   | 1 |
| 45 – 62%  | 2 |
| 63 – 75%  | 3 |
| 76 – 88%  | 4 |
| 89 – 100% | 5 |

**Ime in priimek:** \_\_\_\_\_

**Razred:** \_\_\_\_\_

**Datum:** \_\_\_\_\_

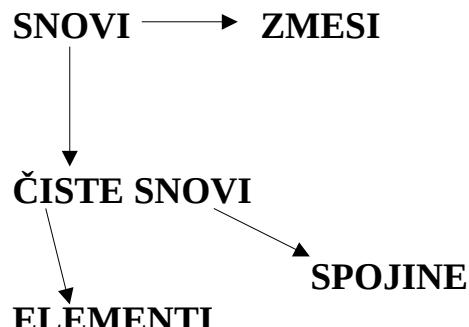
**KONTROLNA NALOGA (KEMIJA)**  
**SNOV, ATOM, PERIODNI SISTEM**

**1. Kaj pomenijo spodnje oznake za nevarne snovi? 3T/**



**2. Spodaj naštete snovi razvrsti v shemo! 4T**

**SNOVI: natrijev klorid, H<sup>2</sup>O, Mg, pesek, dim, kalcij, zrak, N<sup>2</sup>**



**3. Kateri ugotovitvi sta pravilni za atom kalija?**

**Masno število kalija je 39. 1T/**

- a) V jedru je 19 protonov in 20 nevronov
- b) V jedru je 20 protonov in 19 nevronov
- c) V atomu je 20 elektronov
- d) V atomu je 19 elektronov

**4. Izpolni razpredelnico! 4T/**

Kemijska formula	Število atomov posameznega elementa
H <sub>2</sub> O	
Na <sup>3</sup> PO <sub>4</sub>	
	4 atomi fosforja
	2 atoma vodika, 1 atom ogljika, 3 atomi kisika

**5. Odgovori na vprašanja! 5T/**

- Kateri delci se nahajajo v atomskem jedru?
- Kateri delci v atomu so pozitivno nabiti?
- Kako se spreminja velikost atomov po skupini? Razloži zakaj tako!
- Kaj veš o Marie Curie?
- Zakaj se jedra nekaterih atomov cepijo?

**6. Oglej si spodnjo preglednico in odgovori na vprašanja! 3T/**

Atom	Masno število	Atomsko število
A	2	1
B	9	4
C	75	33

- Koliko protonov je v atomu A? \_\_\_\_\_
- Koliko nevronov je v atomu B? \_\_\_\_\_
- Koliko elektronov je v atomu C? \_\_\_\_\_

**7. Izpolni razpredelnico! 5,5T/**

<b>Simbol elementa</b>	<b>Perioda</b>	<b>Skupina</b>	<b>Porazdelitev elektronov po lupinah</b>	<b>Število zunanjih elektronov</b>
<b>K</b>				
			<b>2, 8, 5</b>	
	<b>2</b>			<b>3</b>

**8. Atom katerega elementa ima: 3T/**

- a) v elektronski ovojnici 28 elektronov? \_\_\_\_\_
- b) dve lupini in pet zunanjih elektronov? \_\_\_\_\_
- c) v jedru 32 protonov? \_\_\_\_\_

**9. Porazdelitve elektronov po lupinah atomov elementov so naslednje: 4T/**

**Element A: 2 8 5**

**Element B: 2 8 3**

**Element C: 2 8 8 2**

**Element Č: 2 4**

**Element D: 2 8 8**

**Element E: 2 2**

**Odgovori na vprašanja!**

- Katera elementa ležita v isti skupini?
- Atom katerega elementa ima polno zunanjo lupino?
- Kateri atom ima največji radij (polmer)?
- Katera elementa imata podobne kemijske lastnosti?

**10. Katera trditev o zgradbi atoma ni pravilna? 1T/**

- a) Večina mase atoma je v jedru.
- b) Vsi izotopi nekega elementa imajo enako maso.
- c) Atomi istega elementa imajo enako število elektronov.
- d) Atomi istega elementa imajo lahko različno maso.
- e) Število protonov in elektronov v atomu je enako.

**11. Atom nekega elementa vsebuje 47 protonov, 61 nevronov in 47 elektronov. Zapiši njegov simbol! 1T/**

**12. Poimenuj laboratorijski pribor! 3T/**

