

1. ***Izberi lastnosti, ki veljajo za protone. (3T)**
 - a) So v jedru.
 - b) So negativno nabiti delci.
 - c) Imajo zanemarljivo majhno maso.
 - d) Imajo relativno maso 1.
 - e) Nahajajo se v elektronski ovojnici.
 - f) Nimajo naboja, so nevtralni.
 - g) So pozitivno nabiti delci.
2. ***Izberi lastnosti, ki veljajo za nevtrone. (3T)**
 - a) So v jedru.
 - b) So negativno nabiti delci.
 - c) Imajo zanemarljivo majhno maso.
 - d) So pozitivno nabiti delci.
 - e) Imajo relativno maso 1.
 - f) Nahajajo se v elektronski ovojnici.
 - g) Nimajo naboja, so nevtralni.
3. ***Izberi lastnosti, ki veljajo za elektrone. (3T)**
 - a) So v jedru.
 - b) So negativno nabiti delci.
 - c) Imajo zanemarljivo majhno maso.
 - d) So pozitivno nabiti delci.
 - e) Imajo relativno maso 1.
 - f) Nahajajo se v elektronski ovojnici.
 - g) Nimajo naboja, so nevtralni.
4. ***Koliko protonov ima element žveplo (S) v jedru atoma? (1T)**
 - a) 16
 - b) 17
 - c) 18
 - d) 19
5. **Koliko elektronov je v sulfidnem ionu S²⁻? (1T)**
 - a) 16
 - b) 14
 - c) 18
 - d) 15
6. **Zapiši elektronsko konfiguracijo (razporeditev elektronov po lupinah) za sulfidni ion S²⁻. (2T)**
7. **Atom elementa kalija ima naslednjo razporeditev elektronov po lupinah: 2,8,8,1 (1T)**
 DRŽI NE DRŽI
8. **Koliko lupin ima atom elementa kalija? (1T)**
 - a) 2
 - b) 3
 - c) 4
 - d) 5
9. ***V kateri skupini se nahaja element, ki ima vrstno število 20. (1T)**

- a) I.
 - b) II.
 - c) III.
 - d) IV.
10. Zapiši simbol in ime kemijskega elementa, ki ima razporeditev elektronov: 2,8,5. (2T)
11. Zapiši simbol in ime kemijskega elementa, ki ima razporeditev elektronov: 2,8,8,2. (2T)
12. Zapiši simbol in ime kemijskega elementa, ki ima razporeditev elektronov: 2,8,8,4. (2T)
13. Koliko zunanjih ali valenčnih elektronov ima atom litija? (1T)
14. Koliko zunanjih ali valenčnih elektronov ima atom dušika? (1T)
15. *Kateri element se nahaja v V. skupini in 4. periodi? (1T)
- a) Fosfor
 - b) Žveplo
 - c) Arzen
 - d) Dušik
16. Atom nekega elementa ima masno število 207 in 82 elektronov. Koliko nevtronov vsebuje? (1T)
- a) 126
 - b) 125
 - c) 124
 - d) 123
17. *Kolikšna je relativna atomska masa elementa neon (Ne)? (1T)
- a) 19,0
 - b) 20,2
 - c) 23,0
 - d) 24,3
18. Kolikšna je relativna molekulska masa za molekulo ozona? (1T)
- a) 47
 - b) 42
 - c) 57
 - d) 48
19. *Element telur sodi med kovine. DRŽI NE DRŽI (1T)
20. *Element kripton sodi med nekovine. DRŽI NE DRŽI (1T)