# POVEZOVANJE DELCEV

1. V katero skupino spadajo elementi, ki so na levi strani periodnega sistema?

* 1. polkovine
  2. kovine
  3. nekovine
  4. halogeni element

2. Iz atoma kalcija nastane ion z nabojem:

a.)1+

b.) 2+

c.)3+

d.)1-

3. Iz atoma žvepla nastane ion z nabojem:

1. +
2. 2+
3. 1-
4. 2-

4. Iz atoma broma nastane ion z nabojem:

1. 1+
2. 2+
3. 1-
4. 2-

5. Kako imenujemo privlak nad nasprotno nabitimi ioni?

a.) molekulska vez c.) kovinska vez

b.) kovalentna vez d.) ionska vez

6. S pomočjo preglednice reši naloge.

|  |  |
| --- | --- |
| ATOM ELEMENTA | RAZPOREDITEV ELEKTRONOV PO LUPINAH |
| bor | 2,3 |
| dušik | 2,5 |
| neon | 2,8 |
| aluminij | 2,8,3 |
| fosfor | 2,8,5 |
| argon | 2,8,8 |
| kalij | 2,8,8,1 |

1. Zapiši imena in simbole atomov elementov, ki imajo tri elektrone v zunanji lupini:

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Zapiši imena in simbole atomov elementov, ki imajo en elektron v zunanji lupini:

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c.) Zapiši imena in simbole atomov elementov, ki imajo polno zunanjo lupino:

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d.) Zapiši imena in simbole atomov elementov, ki jim manjkajo trije elektroni, da zapolnijo zunanjo lupino:

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

7. Reši nalogo!

a.) Atom litija tvori ion z nabojem \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Atom kisika tvori ion z nabojem \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b.) Zapiši razporeditev elektronov po lupinah za oba iona.

Litijev ion: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Kisikov ion: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c.) Zapiši besedno in kemijsko enačbo za reakcijo med litijem in kisikom.

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

8. Kalijev klorid je ionska spojina.

1. Ioni katerih kemijskih elementov so v tej spojini? \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. Zapiši kemijski simbol za pozitivno nabit ion v tej spojini. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
3. Zapiši kemijski simbol za negativno nabit ion v tej spojini. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

9. Kemijski elementi: dušik, jod, vodik, kisik, klor in ogljik spadajo med:

1. kovine
2. nekovine
3. prehodne elemente
4. žlahtne kovine

10. Katera vrsta kemijske vezi nastane med atomi nekovin?

1. ionska
2. molekulska
3. kovalentna ali atomska
4. kovinska

11. Koliko skupnih elektronskih parov je v dvojni kovalentni vezi?

1. eden
2. dva
3. trije
4. štirje

12. Koliko skupnih elektronskih parov je v molekuli metana?

1. eden
2. dva
3. trije
4. štirje

13. Kakšna je prostorska oblika molekule metana?

1. piramida
2. tetraeder
3. kocka
4. krogla

14. Razloži, zakaj vodik tvori dvoatomne molekule H2, helij pa ne.

vodik:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

helij: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_