

**ANALIZA PREVERJANJA ZNANJA IZ UČNE TEME POVEZOVANJE DELCEV
ALI GRADNIKOV**

Možno število točk: 15T

- 1. Kovalentna vez je vez med..... Izberi pravilni odgovor. (1)**
 - a) Atomi kovin
 - b) Atomi nekovin
 - c) Ioni kovin
 - d) Molekulami kovin

- 2. Dopolni poved: Atomi nekovin niti ne oddajajo niti ne sprejemajo zunanjih elektronov, pač pa si delijo (1)**
 - a) Skupne ionske pare
 - b) Skupne elektronske pare
 - c) Nevezne elektronske pare

- 3. V kovalentni nepolarni vezi se povezujeta Pravilno dopolni poved. (1)**
 - a) Enaka atoma nekovin
 - b) Različna atoma nekovin
 - c) Enaka atoma kovin
 - d) Različna atoma kovin

- 4. V kovalentni polarni vezi se povezujeta Pravilno dopolni poved. (1)**
 - a) Enaka atoma nekovin
 - b) Različna atoma nekovin
 - c) Enaka atoma kovin
 - d) Različna atoma kovin

- 5. Med spodaj naštetimi molekulami izberi 3 takšne, za katere je značilna nepolarna kovalentna vez med atomi. (3)**
 - a) H_2O
 - b) H_2
 - c) N_2
 - d) NH_3
 - e) CH_4
 - f) O_2
 - g) HCl

- 6. Med spodaj naštetimi molekulami izberi 3 takšne, za katere je značilna polarna kovalentna vez med atomi. (3)**
 - a) H_2O
 - b) H_2
 - c) N_2
 - d) NH_3
 - e) CH_4
 - f) O_2

g) HCl

7. Kako imenujemo zunanje elektronske pare, ki ne sodelujejo pri tvorbi vezi? (1)

8. Koliko skupnih elektronskih parov ima molekula kisika O₂? (1)

- a) Enega
- b) Dva
- c) Tri

9. Koliko skupnih elektronskih parov najdemo v molekuli dušika N₂? (1)

- a) Enega
- b) Dva
- c) Tri

10. V molekuli metana so vezi med atomi polarne, molekula pa je nepolarna zaradi Pravilno dopolni. (1)

- a) Linearne zgradbe
- b) Simetrične zgradbe
- c) Ploskovne zgradbe

11. V molekuli ogljikovega dioksida so vezi med atomi polarne, molekula pa je nepolarna zaradi Pravilno dopolni. (1)

- a) Linearne zgradbe
- b) Simetrične zgradbe
- c) Ploskovne zgradbe