ВЕЖБАЊЕ – Kовалентна веза

1. Напишите Луисове симболе и на основу њих одредите који су од понуђених атома стабилни. Објасните свој одговор.

10Аr 17Cl 12Mg 11Na 2He

2. Објасните на примеру молекула водоника на који начин настаје ковалентна веза.

3. Нацртајте модел молекула воде. Одредите врсту и број ковалентних веза у том молекулу.

4. Који од понуђених атома међусобним повезивањем граде молекул?

H Na Ca F Zn Fe

 5. Објасните начин образовања везе у молекулу кисеоника.

6. Објасните сличности и разлике између две једноструке и једне двоструке везе.

7. Колико је атома флуора потребно да се веже за један атом угљеника?

8. Луисовим симболима представите атоме фосфора и водоника и објасните начин на који се може формирати веза у молекулу који садржи те атоме.

ВЕЖБАЊЕ – Kовалентна веза

1. Напишите Луисове симболе и на основу њих одредите који су од понуђених атома стабилни. Објасните свој одговор.

10Аr 17Cl 12Mg 11Na 2He

2. Објасните на примеру молекула водоника на који начин настаје ковалентна веза.

3. Нацртајте модел молекула воде. Одредите врсту и број ковалентних веза у том молекулу.

4. Који од понуђених атома међусобним повезивањем граде молекул?

H Na Ca F Zn Fe

 5. Објасните начин образовања везе у молекулу кисеоника.

6. Објасните сличности и разлике између две једноструке и једне двоструке везе.

7. Колико је атома флуора потребно да се веже за један атом угљеника?

8. Луисовим симболима представите атоме фосфора и водоника и објасните начин на који се може формирати веза у молекулу који садржи те атоме.