

1. Įrašykite praleistus žodžius

Junginiai, kuriuose atomai susijungę tik kovalentiniais ryšiais, vadinami Cheminis ryšys, atsirandantis susidarant bendroms elektronų poroms, vadinamas ryšiu. Vieninėse medžiagose, kurias sudaro vienodi atomai vienodai priklauso abiem atomams. Toks kovalentinis ryšys vadinamas ryšiu. Sudėtinėse medžiagose elektronų pora, jungianti du skirtingų cheminių elementų atomus, yra arčiau to atomo, kurio yra didesnis. Toks kovalentinis ryšys vadinamas Kovalentiniai nemolekuliniai junginiai sudaryti iš daugybės , susijungusių per elektronų Joniniai junginiai yra struktūros junginiai.

2. Pažymėkite teisingą atsakymą

Kokiuose junginiuose kristalai sudaryti iš teigiamųjų ir neigiamųjų jonų?

Joniniuose

Molekuliniuose

Kurių junginių lydymosi temperatūra aukštesnė?

Joninių

Molekulinių

Kurių junginių virimo temperatūra žemesnė?

Joninių

Molekulinių

Kurie junginiai nepraleidžia elektros srovės?

Joniniai

Molekuliniai

Kokia nemolekulinių junginių lydymosi temperatūra?

Aukšta

Žema

3. Išsirinkite teisingą atsakymą

Joninio kristalo krūvis lygus

Dolomito cheminė formulė

Deimantas elektros srovę

Smėlio empirinė formulė

Grafitas elektros srovę

Deimantas ir grafitas - tai

4. Atpažinkite sąvokas ir įrašykite trūkstamus žodžius.

- elemento gebėjimas sudaryti kelias vienines medžiagas
- rodo, iš kokių elementų sudaryta medžiaga ir koku santykiu jie susijungę
- medžiagos mažiausių sudedamųjų dalelių tvarkingo išsidėstymo erdvėje modelis

