PRACOVNÍ LIST

|  |  |
| --- | --- |
| **Název pracovního listu** | Chemická vazba, elektronegativita |
| **Číslo pracovního listu** | SP- A06-PL15-LP |
| **Projekt** | Svět práce v každodenním životě |
| **Číslo projektu** | CZ.1.07/1.1.26/02.0007 |
| **Aktivita** | Poznáváme chemii |
| **Předmět** | Chemie |
| **Třída** | 1. ročníky G/1 |
| **Škola** | Gymnázium, Hranice, Zborovská 293  Zborovská 293, 753 11 Hranice |
| **Autor** | Mgr. Lenka Poláková |
| **Anotace** | Chemická vazba, elektronegativita |

Chemická vazba, elektronegativita

1. Doplňte vynechaná slova:

Atomy prvků jsou často poutány do složitějších útvarů pomocí ……. ……. Na jejím vzniku se podílí pouze …..…. elektrony atomů vázaných prvků. Schopnost atomu prvku přitahovat ……… chemické vazby se nazývá elektronegativita. Vysoké hodnoty elektronegativity mají ……..a naopak nízké hodnoty mají ……… . Jestliže atom přijme valenční elektron do své valenční vrstvy, vznikne z něj ……… a jestliže naopak atom předá valenční elektron, vznikne z něj ………. Přitažlivé síly mezi opačně nabitými ionty jsou podstatou ………. vazby.

1. Vysvětlete, proč se vzácné plyny skládají z volných atomů.
2. Určete, zda v následujících molekulách je mezi atomy vazba nepolární, polární nebo iontová. U polární a iontové vazby vyznačte šipkou, ke kterému atomu budou přitahovány elektrony chemické vazby např. H→Cl
3. Cl₂
4. CaF₂
5. CaS
6. CO₂
7. KCl
8. Vysvětlete, proč jsou kovy tepelně i elektricky vodivé v pevném i kapalném stavu, a zakreslete schéma kovového krystalu.
9. Kuchyňská sůl patří mezi iontové sloučeniny. Napište:
10. jakými částicemi je tvořen krystal kuchyňské soli
11. proč jsou krystalky soli velmi křehké