

Pracovní list

Předmět: chemie

Ročník: osmý

Opakování vzdělávacího celku: atomy

Vyber správnou odpověď:

1. Svislý sloupec PSP nazýváme:
 - a) Perioda
 - b) Slupka
 - c) Skupina**
2. Je-li vazba iontová, je rozdíl elektronegativit prvků ve sloučenině:
 - a) Větší než 1,7**
 - b) Roven 0
 - c) Menší než 1,7
3. Schopnost prvku přitahovat elektronový pár se nazývá:
 - a) Vazba
 - b) Elektronegativita**
 - c) Vaznost
4. Chemická značka prvků je složena z písmen:
 - a) Maximálně tří
 - b) Právě dvou
 - c) Maximálně dvou**
5. Počet kladně nabitých částic v atomu vyjadřuje:
 - a) Elektronegativita
 - b) Protonové číslo**
 - c) Molární hmotnost
6. Atomy mohou obsahovat maximálně elektronových slupek:
 - a) 5
 - b) 7**
 - c) 9
7. Základní stavební jednotkou hmoty je:
 - a) Atom**
 - b) Molekula
 - c) Prvek

8. Nejmenší kladný náboj nese:

- a) Elektron
- b) Proton**
- c) Neutron

9. Molekulu H_2SO_4 tvoří atomů:

- a) 6
- b) 5
- c) 7**

10. V jádře atomu se nacházejí:

- a) Elektrony a protony
- b) Neutrony a protony**
- c) Elektrony a neutrony