

Pracovní list

Předmět: chemie

Ročník: osmý

Opakování vzdělávacího celku: Periodická soustava prvků

Použij periodickou tabulku.

1. Kolik valenčních elektronů má vodík?
2. Protonové číslo vápníku je:
3. Protonové číslo křemíku je:
4. Vyber prvky II.A skupiny:
 - a) Stříbro, z lato
 - b) Fluor, chlor
 - c) Sodík, draslík
 - d) Hořčík, vápník
5. Protonové číslo mědi je:
6. Kolik valenčních elektronů má chlor?
7. Kolik valenčních elektronů má dusík?
8. Vyber prvky IV.A skupiny:
 - a) Dusík, fosfor
 - b) Kyslík, síra
 - c) Lithium, sodík
 - d) Uhlík, křemík
9. Vyber prvky III.A skupiny:
 - a) Bor, hliník
 - b) Hořčík, vápník
 - c) Kyslík, síra
 - d) Sodík, draslík
10. Protonové číslo železa je: