

Test na tému 'Periodická tabuľka':

Výberové otázky:

1. Otázka: Koľko prvkov je zobrazených v modernej verzii periodickej tabuľky?

- A) 92
- B) 118
- C) 100
- D) 104

2. Otázka: Ktorý prvok je najľahší kov na periodickej tabuľke?

- A) Lithium
- B) Natrium
- C) Kyslík
- D) Helium

3. Otázka: Ktorý prvok sa nachádza v skupine alkalických kovov?

- A) Vodík
- B) Vápnik
- C) Kyslík
- D) Chlór

4. Otázka: Ktorý prvok má najvyššiu elektronegativitu?

- A) Fluór
- B) Lithium
- C) Sodík
- D) Bór

5. Otázka: Ktorý prvok má najvyššiu hodnotu ionizačného potenciálu?

- A) Kyslík
- B) Neon
- C) Francium
- D) Krypton

Otvorené otázky:

6. Otvorená otázka: Vysvetli, čo znamená pojem 'periódická tabuľka prvkov' a prečo je jej štruktúra dôležitá pre chémiu.

7. Otvorená otázka: Aký je vzťah medzi polomerom atómu a jeho umiestnením v periodickom systéme prvkov?

Správne odpovede

na výberové otázky:

1. B) 118
2. A) Lithium
3. A) Vodík
4. A) Fluór
5. C) Francium

Správne odpovede

na otvorené otázky:

6. Periodická tabuľka prvkov je usporiadaný zoznam prvkov podľa ich vlastností a atómových štruktúr. Je dôležitá pre chémiu, pretože umožňuje predpovedať vlastnosti prvkov a ich reakcie na základe ich umiestnenia.

7. Polomer atómu sa zvyšuje smerom dole a doprava v periodickom systéme prvkov. Smerom dole, pretože pridávaním ďalších vrstiev elektrónov sa zväčšuje veľkosť atómu, a doprava kvôli zvyšovaniu jadrovej šťavy pri rovnakom počte vrstiev elektrónov.