

(str. 1)

-Téma Úvod k periodickému systému prvků

Pracuj z paměti, když není, použij svou periodickou tabulku. 😊

1) Ve druhé polovině 18. století byl objeven plynný prvek, který je součástí vzduchu a umožňuje hořem-látek. Jmenuje se

Jeho mezinárodní název je

Jeho značka je Má protonů, elektronů a neutronů.

2) Je to plynný prvek, má jen 1 elektron.

Jeho značka je a český název

Jeho nejzákladnější molekula je (skyslíkem) která má vzorec V kolika skupenstvech se běžně vyskytuje

3) Urči, o jaké se jedná prvky, podle vzorců:

a) je to prvek ve 3. periodě a IV. A skupině.

Odpověď - jedná se o křemík



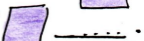
b) Prvek ve 2. periodě, II. A skupině



c) Prvek ve 4. periodě, VII. A skupině



d) Prvek ve 4. periodě, I. B skupině



e) Prvek ve 3. periodě, VIII. A skupině



4) Doplň text:

..... elektrony jsou elektrony
vnější vrstvy elektronového
atomu prvku, zúčastňují se vzniku che-
mických a mají rozhodující vliv
na vlastnosti prvku.

5) Ukažte, čím se liší od sebe:

- a) proton a elektron
- b) kyslík a selen
- c) oxid uhlíčitý a oxid uhelnatý

6) D.I. Mendělejev byl: Zakroužkej správnou
odpověď.

- 1, anglický uidev - ANO NE
- 2, studoval v Petrohradě - ANO NE
- 3, Seřadil prvky do systému TABULKY ANO... NE
- 4, jmenuje se podle něj prvek se 101 protony ANO... NE

7) Zakroužkej správnou odpověď:

- 1, Periodická tabulka má 120 prvků ANO - NE
- 2, v periodické tabulce jsou 2 prvky ANO - NE
kapalné
- 3, většina prvků jsou nekory ANO - NE
- 4, tabulka má dvanáct period ANO - NE