Pracovný list | D2

7. ročník 2018/2019 – 2 kolo – Kľúčové výročia

Uzávierka riešení 2. kola 26.11.2018 23:59

Meno a priezvisko: Email:

Vyplnený pdf dokument nahraj na http://labak.net

---

150. výročie periodickej sústavy prvkov

Dmitrij Ivanovič Mendelejev v roku 1869 publikoval svoju periodickú sústavu prvkov, ktorá zobrazovala pravidelne sa vyskytujúce trendy vo **vlastnostiach prvkov** v závislosti od ich **atómovej hmotnosti**, v súčasnosti podľa protónového čísla. Mendelejevovo dielo je tým ohromnejšie, že vtedy mal k dispozícii iba obmedzené poznatky o prvkoch. Niektoré prvky ešte neboli objavené a niektoré boli chybne klasifikované. Dokonca *predpovedal existenciu vtedy neobjavených prvkov* a na základe periodického zákona veľmi presne opísal ich fyzikálne a chemické vlastnosti. O všeobecné prijatie periodickej sústavy prvkov sa zaslúžil aj český chemik Bohuslav Brauner, Mendelejovov priateľ a spolupracovník, ktorý predpovedal existenciu izotopov.

Tvojou úlohou je z ponuky vybrať ten prvok, ktorý najlepšie vystihuje príslušný komentár.

Má význam pre zrážanlivosť krvi, činnosť srdca a pre bunkovú signalizáciu.

Vyber zo zoznamu

Horí karmínovočerveným plameňom.

Vyber zo zoznamu

Nájdeme ho v štruktúre DNA.

Vyber zo zoznamu

Za normálnych atmosférických podmienok je tekutý.

Vyber zo zoznamu

Mosadz je zliatinou medi a Vyber zo zoznamu

Búrlivo reaguje s vodou.

Vyber zo zoznamu

Tento prvok je vo vode nerozpustný, tuhý, žltý, s veľmi slabým zápachom, horľavý.

Vyber zo zoznamu

Pracovný list | D2

7. ročník 2018/2019 – 2 kolo – Kľúčové výročia

Uzávierka riešení 2. kola 26.11.2018 23:59

Vyplnený pdf dokument nahraj na http://labak.net

Je súčasťou každého proteínu.

Vyber zo zoznamu

Je súčasťou hormónov štítnej žľazy.

Vyber zo zoznamu

Nepatrí medzi kovy.

Vyber zo zoznamu

Patrí medzi feromagnetické látky.

Vyber zo zoznamu

Prvok, ktorý je za normálnych atmosférických podmienok v tuhom skupenstve.

Vyber zo zoznamu

V prvej svetovej vojne bol použitý ako bojový plyn.

Vyber zo zoznamu

Jeho ión je hlavný intracelulárny katión.

Vyber zo zoznamu

Prvok, ktorý má z uvedených najvyššiu elektronegativitu.

Vyber zo zoznamu