

Název: Co už umíme vyčíst z periodické soustavy prvků

Autor: PaedDr. Zdenka Kónigsmarková

Předmět Chemie

Třída: 8.A

Časová náročnost: 15 minut

Datum ověření: 11. 1. 2013

Metodické poznámky:

Pracovní list se hodí pro upevňování učiva po probrání stavby látek a PSP.

Je možné ho použít pro opakování, hodnocení nebo sebehodnocení se společnou kontrolou nebo i pro domácí opakování

Důležité výrazy cv. 1 a 3 můžeme upravit podle toho, jaký výtisk PSP mají žáci k dispozici a vzhledem k hloubce probraného učiva.

Řešení cv. 2.:

CO, rozdíl elektronegativit je 1, vazba je polární

NaCl, rozdíl elektronegativit je 1,8, vazba je iontová

CH₄, rozdíl elektronegativit je 0,3, vazba je nepolární

C 2,5

O 3,5

H 2,2

Cl 2,8

Na 1,0

Co už umíme vyčíst z periodické soustavy prvků (PSP)

1. Vyber si libovolný prvek z některé hlavní skupiny PSP a zapiš vše, co vyčteš z polohy prvku v tabulce a z údajů o něm.

Důležité výrazy, které mohou pomoci:

počet protonů , počet elektronů, protonové číslo
počet valenčních elektronů a poloha prvku ve skupině a periodě
elektronegativita, vliv na chování prvku ve sloučeninách
relativní atomová hmotnost, izotopy?
Hmotnost 1 molu prvku (objem ?)
Skupenství

2. Urči typ chemické vazby u těchto sloučenin:

CO

NaCl

CH₄

3. Vyber si dva výrazy a zapiš, vše co o nich víš:

Jádro a obal atomu

Skupiny a periody v PSP

Elektronegativita

Valenční elektrony

Ionty, izotopy