

Materiály k samostudiu

Úterý 28.4. 2020

Třída 8. A

ČESKÝ JAZYK

- Zkontroluj si (a OPRAVI!) své řešení 70/6 podle obrázku, který bude dnes zveřejněn na osmaa.perina@seznam.cz
- Vypracuj uč. str.74/10 (souvětí opiš(DOPLŇ SPRÁVNĚ ČARKY) a pak k nim vyber (a opiš do sešitu) jeden z grafů)

Nápověda: nehádej -počítej přísudky!!!

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Fulínová)

Dnes důkladná kontrola učiva podle osmaa.perina@seznam.cz

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Paštová)

V prac. sešitě na str 44 cv 3, str 45 cv 4 a 6 doplň slovesa v trpném rodě v čase přítomném. Cv. 5 - spoj levý sloupek s pravým, slova v levé sloupečku zapiš do slovníčku a přelož do ČJ.

FYZIKA

1. Vypočítej úkol 3. nahoře na str. 164. Pro část b/ použij vzoreček $I=P/U$
2. Doplň tabulku na str. 164

CHEMIE

Názvosloví halogenidů

Protože se asi v nejbližší době ještě nesetkáme, musíme začít názvosloví sloučenin. Začneme těmi nejjednoduššími pro Vás – halogenidy. Připravila jsem Vám podrobný postup, jak sestavit vzorce i názvy. V této hodině budeme dělat to snazší, sestavení vzorce z názvu sloučeniny.

Zopakujte si značky prvků a zakončení přídatných jmen –ný, -natý....

Pozorně si přečtete a potom zapíše.

halogenidy = dvouprvkové sloučeniny tvořené od halogenů (= prvky VII.A skupiny – F, Cl, Br, I)

- názvy a vzorce halogenidů tvoříme podle těchto pravidel

- **název je tvořen podstatným jménem odvozeným od názvu halogenu se zakončením –id** (jako všechny dvouprvkové sloučeniny) a **přídatným jménem tvořeným od prvku sloučeného s halogenem, se zakončením podle oxidačního čísla tohoto prvku** (např. chlorid vápenatý)

- **oxidační číslo je náboj, který mají (zdánlivě) jednotlivé atomy v molekule, píšeme je římskou číslicí nahoru za značku prvku**

- **oxidační číslo prvku může být kladné, záporné nebo nula**

- ve dvouprvkových sloučeninách má vždy jeden prvek kladné oxidační číslo (prvek s menší elektronegativitou), druhý prvek záporné oxidační číslo (prvek s větší elektronegativitou)

- **součet oxidačních čísel ve správně sestaveném vzorci je nula**

- v halogenidech se halogen píše do vzorce na druhé místo (tzn. vpravo, obráceně oproti pořadí v názvu) s **oxidačním číslem –I** (F^{-1} , Cl^{-1} , Br^{-1} , I^{-1})

Zakončení přídatného jména podle oxidačního čísla prvku

I –ný

II –natý

III –itý

IV –ičitý

V –ečný, -ičný

VI –ový

VII –istý

VIII –celý

1. Sestavení vzorce halogenidu z jeho názvu:

① chlorid vápenatý

Postup:

1. Podle názvu halogenidu zapíšeme značky prvků (v obráceném pořadí)

tj. CaCl

2. Zapišeme oxidační čísla prvků – k vápníku II (-natý), k chloru –I

tj. Ca^{II}Cl^I

3. Pro doplnění počtu atomů do vzorce použijeme křížové pravidlo

tj. Ca^{II}Cl^I₂.....CaCl₂.....oxidační číslo prvku vlevo přejde jako počet atomů za značku prvku vpravo, oxidační číslo prvku vpravo zapišeme bez znaménka jako počet atomů za značku prvku vlevo – oxidační čísla píšeme římskými čísly nahoru za značku prvku, počty atomů arabskou číslicí dolu za značku prvku, počet atomů 1 nepíšeme

4. Překontrolujeme, že součet oxidačních čísel je 0

tj. 1*II + 2*(-I) = 2+(-2) = 0.....arabská číslice=počet atomů, římská číslice=oxidační číslo prvku (pro výpočet součtu ox. čísel nerozlišujeme druh čísel

② bromid sírový

1. Podle názvu halogenidu zapišeme značky prvků (v obráceném pořadí)

tj. SBr

2. Zapišeme oxidační čísla prvků – k síře VI (-ový), k bromu –I

tj. S^{VI}Br^I

3. Pro doplnění počtu atomů do vzorce použijeme křížové pravidlo

tj. S^{VI}Br^I₆.....SBr₆

4. Překontrolujeme, že součet oxidačních čísel je 0

tj. 1*VI+ 6*(-I) = 0

Výsledky si zakryj, podle návodu sestav a potom překontroluj správnost vzorce (do konečného vzorce už oxidační čísla nepíšeme)

- (1) fluorid sodný.....Na^IF^I.....NaF
- (2) bromid zinečnatý.....Zn^{II}Br^I₂.....ZnBr₂
- (3) jodid železitý.Fe^{III}I^I₃.....FeI₃
- (4) chlorid uhličitý.....C^{IV}Cl^I₄.....CCl₄
- (5) fluorid fosforečný.....P^VF^I₅.....PF₅
- (6) jodid sírový.....S^{VI}I^I₆.....SI₆
- (7) bromid manganistý.....Mn^{VII}Br^I₇.....MnBr₇
- (8) chlorid osmičelý.....Os^{VIII}Cl^I₈.....OsCl₈
- (9) jodid olovnatý.....Pb^{II}I^I₂.....PbI₂
- (10) fluorid jodistý.....I^{VII}F^I₇.....IF₇
- (11) bromid rtuťný.....Hg^IBr^I.....HgBr
- (12) chlorid cíničitý.....Sn^{IV}Cl^I₄.....SnCl₄