

Materiály k samostudiu

Pátek 17.4. 2020

Třída 8.B

ČESKÝ JAZYK

ČESKÝ JAZYK (SLOH) – PÁTEK 17. 4. 2020

www.sciodat.cz

Sloh a komunikace - slovní zásoba, vhodnost a přesnost vyjádření (1. pokus)

- Zkontroluji

MATEMATIKA

PS strana 128 A - 37.

NĚMECKÝ JAZYK

1. Im Lehrbuch: S. 28/ Wir entecken - Wien

- text přečtěte, nápověda: pod čarou neznámá slovní zásoba
- poslední obrázek - zvláštní dům, vyhledejte ve Vídni další stavby navržené týmž architektem

2. Im Arbeitsheft: S. 22/ 23, 24

- vypracujte podle textu v učebnici

RUSKÝ JAZYK

Přečtěte si text a odpovězte na otázky:

- Прочитайте вслух текст о Москвѣ, выпишите новые слова (выпишите новá slova).

МОСКВА

Москва – неповторимый (неопрáкователный), уникальнýй гóрод. В Москвѣ интереснó все – её истóрия, архитектурá, историческíе цѣнности, культурá

и темп жизни её жителей. Трудно забыть этот город, если вы однажды побывали в нём.

Москва – самый богатый музеями город России . В Кремле находится Оружейная палата – один из первых музеев России . В Москве находится Третьяковская галерея – богатейшее собрание русской живописи, Государственный музей изобразительных искусств имени Пушкина, где хранятся лучшие коллекции западной живописи (malířství) и скульптуры (sochařství). Также в Москве вы можете посетить музей Дарвина, он посвящён теории эволюции.

В Москве жили и работали великие писатели, художники, композиторы(skladatelé): Пушкин, Лермонтов, Толстой, Репин, Чайковский, Васнецов, Бородин, Цветаева, Горький и другие. Москва бережно хранит память об этих людях в посвящённых им музеях.

Огромна роль Москвы в развитии русской культуры и науки. В Москве был открыт первый университет и первый русский театр, создана первая печатная книга, открыта первая типография, вышла первая русская газета.

Сейчас Москва – большой красивый город, площадь её территории – 994 квадратных километров. В Москве девять вокзалов, пять аэропортов, более ста музеев и театров.

- Ответьте на вопросы:
 1. Чем богата Москва?
 2. Какие знаменитые люди жили и работали в Москве?
 3. В каком музее вы найдёте картины русских живописцев?
 4. Какой музей в Москве был самый первый?
 5. Какая у Москвы площадь?

FRANCOUZSKÝ JAZYK

1) Zkontroluj si výsledky z učebnice:

p. 38-39

Ex. 1: A2 Victor Hugo, B6 Marie Curie, C3 Napoléon Ier, D7 Nelson Mandela, E1 Édith Piaf, F8 Patrick Bruel, G5 Léonard de Vinci, H4 Jeanne d'Arc.

1b: 1 Victor Hugo, 2 Léonard de Vinci, 3 Marie Curie, 4 Jeanne d'Arc.

Ex. 2: par exemple:

C'est une scientifique française. Elle a obtenu le prix Nobel de physique et une fois le prix Nobel de chimie. -Marie Curie.

C'est un scientifique français, il a découvert le vaccin contre la rage. - Louis Pasteur.

C'est un inventeur allemand, il a inventé l'imprimerie. - Gutenberg

C'est un scientifique français, il a inventé un système d'écriture pour les aveugles. - Louis Braille.

C'est un peintre espagnol. Il a peint "Guernica" -Pablo Picasso.

C'est un navigateur italien. Il a découvert l'Amérique. - Christophe Colomb

Ils sont scientifiques, Ils sont français, ils ont inventé le cinéma.- Les frères Lumière.

Ex. 3: 1 Louis Braille n'a pas inventé le téléphone. Il a inventé un système d'écriture pour les aveugles.

2 Graham Bell n'a pas découvert l'Amérique, il a inventé le téléphone.

3 Johannes Gutenberg n'a pas inventé un système d'écriture pour les aveugles, il a inventé l'imprimerie.

4 Louis Pasteur n'a pas inventé l'imprimerie, il a découvert le vaccin contre la rage.

2) V kopii Unité : Révisions, str. 142 (příloha k úkolům 15.4.) udělej cv. 4, 5, 6

U cvičení 5 píšeš, zda jeto přijetí (A), či odmítnutí (R) návrhu- můžeš psát fajfku a křížek.

U cvičení 6 si pořádně rozmysli jakého rodu jsou podstatná jména!

CHEMIE

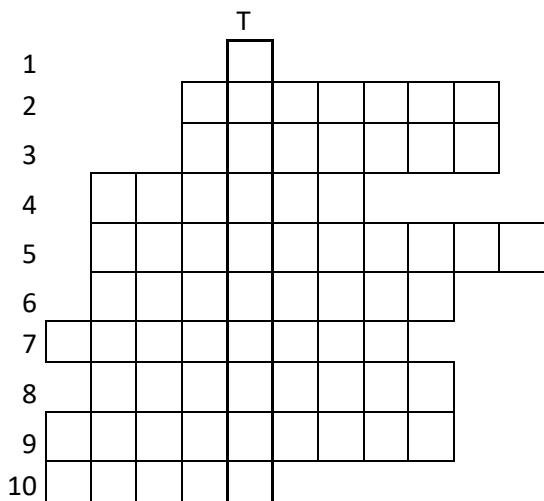
1) Vyber, které sloučeniny patří do oxidů:

CO, CaO, PbS, NaCl, Al₂O₃, SO₃, AgBr, ZnS, N₂O₅, Na₂O, V₂O₇, ZnI₂, OsO₄, CO₂, SiO₂,

Vypíš je do sešitu a pokus se určit jejich názvy.

2) Vylušti křížovku, slovo v tajence vysvětli a celé pošli na

melichova.perina@seznam.cz .



- 1 značka vodíku
 - 2 oxid se vzorcem BaO
 - 3 oxid se vzorcem Al₂O₃
 - 4 oxid se vzorcem SO₃
 - 5 oxid se vzorcem Mn₂O₇
 - 6 oxid se vzorcem SeO₃
 - 7 oxid se vzorcem CaO
 - 8 oxid se vzorcem SnO₂
 - 9 oxid se vzorcem V₂O₅
 - 10 sloučeniny kyslíku a dalšího prvku
- 3) Nadepiš Názvosloví halogenidů, znovu opiš první odstavec ze žlutého rámečku na str.52 – důležité sdělení je, že oxidační číslo halogenů (prvky VII.A skupiny) v halogenidech (dvouprvkových sloučeninách) je vždy –I. Např. chlorid sodný NaCl^{-I}, fluorid vápenatý (kazivec) CaF₂^{-I}, bromid stříbrný AgBr^{-I}, jodid draselný KI^{-I}. Prvek, s kterým je halogen sloučen, má kladné oxidační číslo podle zakončení přídatného jména v názvu halogenidu. Proto musíš umět –ný,-natý... . Ve vzorcích je vždy značka prvku, který se slučuje s halogenem, vlevo, značka halogenu vpravo. V názvu je naopak podstatné jméno (vždy končí na –id) odvozené od halogenu vždy vlevo a přídatné jméno odvozené od druhého prvku vpravo: **chlorid** (podst.jm.) **sodný** (příd.jm.) – stejně jako v oxidech (str.50,51). Pravidla pro tvoření vzorců oxidů (str.50,51) jsou stejná jako pro tvoření vzorců halogenidů. Důležité je naučit se použít křížové pravidlo a vědět, že součet oxid.čísel ve sloučenině je vždy **0**. Protože halogeny v halogenidech mají vždy oxid.č. –I, jejich vzorce se tvoří snadněji.
- 4) Podívej se na videa, možná pomohou k pochopení (lze hledat i na jiných adresách):
<https://www.youtube.com/watch?v=U19ILYq0mI8>
<https://www.youtube.com/watch?v=0sq1wIXKZ6w>
- 5) Nyní zkus vytvořit vzorce následujících halogenidů:
chlorid draselný, fluorid měďnatý, bromid hlinitý, jodid barnatý, chlorid antimoničný (podle červených zakončení přídatných jmen poznáš vždy kladné oxidační číslo prvku vlevo: draslíku, mědi, hliníku, barya a antimonu v halogenidu)
Vzor:
 Bromid olovnatý
- a) Napiš vlevo značku olova, vpravo bromu: **Pb Br**
 - b) vyznač ke značkám římskými číslicemi jejich oxid.čísla vpravo nahoru: **Pb^{II} Br^{-I}**
 (olovo má číslo II podle zakončení –natý, brom=halogen má vždy –I)
 - c) použij křížové pravidlo: **Pb^{II}Br^{-I}**
~~Pb₁Br₂~~ Jednička se nepíše, takže **Pb Br₂**, dolní indexy znamenají počet atomů prvku v molekule sloučeniny, v tomto případě 1 atom olova a dva atomy bromu (jinak řečeno – poměr slučování olova a bromu v bromidu olovnatém je 1:2, viz.tabulka 9 na str.52).
 - d) Vyřešené vzorce, nebo dotazy pošlete na melichova.perina@seznam.cz
 Je toho trochu víc, dlouho chemie nebyla, v pondělí je znovu, tak výsledky a dotazy posílejte postupně.