

Materiály k samostudiu

Pondělí 11.5. 2020

Třída 8.B

MATEMATIKA

PS 135 A-1, A -2

ANGLICKÝ JAZYK

Anglický jazyk – (Panošová) 11. 5. 2020

Znovu si přečti v PS 47/6 – převyprávěj text (alespoň 6 vět).

Vyplň v PS s. 47/7

Ful.:

Vypracuj PS 55/4,5,6

NĚMECKÝ JAZYK

1. Super Easy German (41) - What do I see in the Streets?

<https://www.youtube.com/watch?v=ZgmVwPiTtM4>

- zopakujte si 4. pád/ Akkusativ

2. Dnes nová slovní zásoba - pracovní sešit 43 - 44/ 30 - 34

- slovíčka zapište do školního sešitu, pouze německy, zadejte je do Google-překladače, on vám je přečte, vy je po něm opakujte vždy 2x, SLOVÍČKA SE NAUČTE!!!!

RUSKÝ JAZYK

Učebnice str. 55 cv. 6c) –odpověz na otázky – vycházíš z textu na str. 54

A cv. 7 – najdeš na internetu, stačí napsat 5 vět – prosím vyfoť a pošli mi mailem ke kontrole (jureckova.perina@seznam.cz)

FRANCOUZSKÝ JAZYK

Pokračuj na s. 41 v učebnici ve cv. 2 napiš věty o osobnostech, ve cv. 3 doplňuješ samostatná osobní zájmena (viz tabulka na s. 38), ve cv. 4 doplňuješ do vět slovesa v minulém čase

Zkus si procvičit pohybová slovesa a přelož věty-2. část používej ta slovesa, která sis zapsal jako pohybová a k nim pomocné sloveso être):

9. Paní ředitelka vstoupila do třídy.
10. Marek vyšel ze dveří.
11. Vyšla jsem do 12. patra.
12. Patrik slezl do přízemí.
13. Přišel mi dopis z gymnázia.
14. Naši kamarádi přišli v sobotu na grilování.
15. Minulé léto jsme jeli na dovolenou na Slovensko.
16. Vrátil jsem se domů pro sešit z matematiky.
17. Vrátili jsme se domů z dovolené na horách.

ZEMĚPIS

*Praha – hlavní město České republiky

Učebnice str. 71

***Praha** má výjimečné postavení v ČR. Je hlavním městem ČR, samostatným krajem, krajským městem Středočeského kraje a politickým, kulturním a hospodářským centrem naší země.

*Aktuální počet obyvatel Prahy je cca 1,3 mil.

*Praha je rozdělena na 22 správních obvodů a 57 městských částí.

*Přečtěte si text, prohlédněte obrázky.

*Do sešitu doplňte (vyhledejte si informace na internetu):

sídlo prezidenta ČR

sídlo vlády ČR

sídlo Parlamentu ČR – Senátu a Poslanecké sněmovny

sídlo Vrchního soudu

sídlo městské části (m.č.) Praha 17 – Řepy a jméno starostky m.č.

Vyhledejte na plánu Prahy a zapište :

5x náměstí, 5x most, 5x divadla, 5x muzea, 5x vysoké školy, 5x střední školy, 5x zahrady a parky,

trasy metra (označení a výchozí a konečnou stanici)

FYZIKA

1. <https://www.youtube.com/watch?v=Zbpdj3q5YUU>
2. Do sešitu:

Suchý článek (učebnice str. 134)

Nakreslete si obrázek, popište a vysvětlete (pracujte s odborným textem)

CHEMIE

Téma: **HYDROXIDY**

- 1) V úkolech na 30.3. jste měli zadáno prostudovat a zapsat teorii o hydroxidech. Dnes se k hydroxidům vrátíme, zopakujeme a pokusíme se porozumět názvosloví.
- 2) Do sešitu s pomocí učebnice vypracuj:

1. Z uvedených sloučenin vypiš do sešitu hydroxidy (nemusíš posílat):

KOH, HBr, HClO, SiO₂, KCl, Fe(OH)₃, CO, Cu(OH)₂, N₂O₅, NaOH

2. Chemickým názvem označíme hašené vápno jako:

a) oxid vápenatý b) hydroxid vápenatý c) chlorid vápenatý d) uhličitan vápenatý

3. V praxi se koncentrované roztoky hydroxidu sodného a hydroxidu draselného označují jako: **a) kysličník b) soda c) louh d) skalice**

4. Která slova můžeme přiřadit k pojmu vápno, abychom získali označení dvou průmyslově vyráběných a pro stavebnictví významných látek:

a) stavební, smaltové b) pálené, nerozpustné c) hašené, rozpustné d) pálené, hašené

5. Doplň chybějící slova:

Hydroxidy jsouprvkové sloučeniny, které obsahují hydroxidové anionty vázané zpravidla na kationty kovů. Oxidační číslo hydroxidové skupiny OH je

3) Názvosloví hydroxidů

Popis tvoření vzorců a názvů hydroxidů je na str.58. Je velmi stručný, začíná nad obr.104 a končí odstavcem pod tabulkou 10. Hydroxidy jsou tříprvkové sloučeniny, jejichž vzorec se skládá vždy z hydroxidové skupiny (aniontu) **OH** s oxid. číslem **-I** a kovu s ox.číslem podle zakončení před.jména v názvu. Důležité je si uvědomit, že ox.č. **-I** patří k celé skupině OH ($O^{-II}H^I$, $-2 + 1 = -1$). Tvorba vzorců i názvů je podobně jednoduchá jako u halogenidů. Jen nesmíš zapomenout, že nepočítáš vodík zvlášť a

kyslík zvlášť, ale celou OH skupinu dohromady. Podobně jako fluorid sodný NaF je hydroxid sodný NaOH, podobně jako fluorid vápenatý CaF_2 je hydroxid vápenatý $\text{Ca}(\text{OH})_2$. Proč je OH v závorce? Celá OH skupina je ve vzorci dvakrát a také se tak vzorec čte: Ca (OH)dvakrát. Kdybychom nenapsali závorku, dvojka by platila jen pro vodík. Podívej se na video a zkus vytvořit vzorec **hydroxidu měďnatého, draselného, vanadičitého a železitého**. Nemusíš posílat, příště bude řešení.

https://www.youtube.com/watch?v=bb1zaTx_AR4