

Materiály k samostudiu

Úterý 7. 4. 2020

Třída 8. A

ČESKÝ JAZYK

- Podle obrázku, který bude dnes zveřejněn na osmaa.perina@seznam.cz, si OPIŠ grafy souvětí (i s větami).

Soustřed' se na to, že při určování poměrů mezi větami vedlejšími, nemusí být spojka vůbec uvedena, spojovací výraz si často musíš jenom „přimyslet“; ZÁSADNÍ je smysl toho, co se říká!

Používejte hlavu a systém OTÁZKA (hlavní větou) /ODPOVĚĎ (vedlejší větou)=klid, to umíte a není to nové!!!!

Např. (k obrázku) Kdy/ za jaké podmínky máš velkou fantazii? Když slyšíš a když si vybavíš.....

Jaké sousedy jsme kontaktovali? Ty, kteří věděli, a(le) kteří nechtěli mluvit!

- Procvič si na větách (věty opiš do sešitu, udělej grafy):
 - Na jívách rozkvetly kočky, které zvěstovaly příchod jara a ohlásily blížící se konec zimy.
 - Na telegrafní dráty usedlo hejno vlaštovek, které se chystaly k odletu do jižních krajín a chtěly se usadit v teple.
 - Zdálo se, že se blíží liják, nebo se schyluje k bouřce.

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Fulínová)

- osvěžte si příběh na str.50 (bez něj zbytek nedává smysl)
- přečtete si text na str.62 (pokusím se vám k tomu zveřejnit audio na osmaa.perina)
- odpovězte na otázky 62/2
- vymyslete, jak to asi dopadne 63/3a

ANGLICKÝ JAZYK (p.uč.Paštová)

Uč. str 52 Robin Hood, přečti si text, přelož a zakroužkuj správné odpovědi ve cv1b, zapiš do slovníčku slovíčka Culture v prac. sešitu na str 76

FYZIKA

Vypočítej úkoly: 5. na str.153

6.a) na str. 153 – podle vzorce $1/R = 1/R1 + 1/R2 + 1/R3$

CHEMIE

Út 7.4. Kyseliny

Příklady kyselin:

1) bezkyslíkaté kyseliny:

= dvouprvkové nebo tříprvkové sloučeniny vodíku s nekovovým prvkem

kyselina fluorovodíková HF → její soli jsou fluoridy

kyselina chlorovodíková HCl → její soli jsou chloridy

kyselina bromovodíková HBr → její soli jsou bromidy

kyselina jodovodíková HI → její soli jsou jodidy

kyselina sulfanová (starý název sirovodíková) H₂S → její soli jsou sulfidy

kyselina kyanovodíková HCN → její soli jsou kyanidy

2) kyslíkaté kyseliny:

= tříprvkové sloučeniny vodíku, kyselinotvorného prvku a kyslíku, např.:

kyselina sírová H₂SO₄ → její soli jsou sírany

kyselina siřičitá H₂SO₃ → její soli jsou siřičitany

kyselina dusičná HNO₃ → její soli jsou dusičnany

kyselina dusičitá H₂NO₃ → její soli jsou dusičitany

kyselina uhličitá H₂CO₃ → její soli jsou uhličitany

kyselina křemičitá H₂SiO₃ → její soli jsou křemičitany

kyselina fosforečná H₃PO₄ → její soli jsou fosforečnany

kyselina manganistá HMnO₄ → její soli jsou manganistany