

Materiály k samostudiu

Středa 6. 5. 2020

Třída 8. D

MATEMATIKA

Opakování-vzorce, rozklad na součin-vytýkáním

- 1) Zopakovat si algebraické vzorce $(a + b)^2$, $(a - b)^2$, $(a + b)(a - b)$
(každý vzorec si napsat alespoň 3krát, pro lepší zapamatování)
 - uč. str.117/8 – vypracovat do sešitu
vzor: $(3x + 5)(3x + 5) = (3x + 5)^2 = 9x^2 + 30x + 25$
- 2) Rozklad na součin: <https://www.youtube.com/watch?v=CE0A3A8AYjQ>
- 3) do sešitu zapsat příklady na procvičení z videa (vypočítat samostatně, kontrola-video)

Co nestihnete vypočítat v daný den, nevadí, práci si rozložte (do pondělí 11.5.) -je to procvičování

Opakování-rozklad na součin dle vzorců

- 1) <https://www.youtube.com/watch?v=H53OmzQGC2Q>

do sešitu zapsat z videa: a) všechny tři algebraické vzorce

b) příklady na procvičení z videa (vypočítat samostatně, kontrola-video)

- 2) uč. str.113/6 g) h) i)
- 3) uč. str 114/13 g) h) i)
- 4) uč. str. 115/16 d) e) f)

ANGLICKÝ JAZYK

Skupina pí. uč. Mrázová

Překlad – minulý čas

1. Bylo pondělí ráno – první den jeho dovolené.
2. James ležel ještě v posteli, ale nespál.
3. Přemýšlel o dovolené, dělal plány, těšil se na svůj výlet k moři s Jenny.
4. Slunce svítilo skrz okno a venku v hrušni zpíval hlasitě kos.
5. Ve vedlejší zahradě si hrály děti, měly také prázdniny.
6. James vstal a šel do koupelny.
7. Zatímco seděl ve vaně, začal zvonit telefon.

8. Vzal si ručník a běžel dolů.
9. Když se dostal do předsíně, telefon ještě zvonil.
10. „Haló“, řekl James. Doufal, že uslyší Jennin hlas.
11. „Haló“, řekl mužský hlas „Jamesi, můžeš přijít do kanceláře? Robert je nemocný.“

Skupina pí. uč. Šulové

Zopakuj si slovní zásobu lekce 5 C, D
V pracovním sešitě s. 49 celá

NĚMECKÝ JAZYK

Skupina pí. uč. Bajerové

Pracovní sešit strana 43, slovní zásoba do die U - Bahn.

Učebnice strana 22, cvičení 8, v tomto cvičení bude těžištěm příslovečné určení místa po otázce Wohin? Podívejte se na gramatický rámeček, kde jsou příslovečná určení postavena proti sobě. Dělejte si krátké dialogy jako v příkladu. Napište si několi příkladů do školního sešitu.

Učebnice strana 22, cvičení 9, zde si prohlédněte fotografii a přečtěte si texty. Erkundigung auf der..,(Získání informace na ulici).

Objeví se zde předložka ZU (bis zu) + 3. pád jako příslovečné určení místa po otázce WOHIN? Dále předložka MIT + 3. pád.

Všímejte si směru: geradeaus, dann links, dann rechts

Ve cvičení 10, Bausteine, zde budete doplňovat části vět informacemi a strikturami ze cvičení 9.

Skupina pí. uč. Novotné

1. Super Easy German (62) - HABEN vs. SEIN

<https://www.youtube.com/watch?v=hTvyNDDhG2M>

- zopakujte si minulý čas :))

2. V učebnici - 1) str. 29/ Lesecke - Ein Interview mit Karl

2) str. 29/ Beantworte die Fragen - zodpověz otázky, v nouzi Google-
překladač

RUSKÝ JAZYK

Reálie – Den vítězství

9. května se v Rusku slaví Den vítězství - „Děň pobědy“ (u nás – 8. května). Přečtěte si text o tomto významném svátku, další informace najdete na Wikipedii.

DEN VÍTĚZSTVÍ – 9. KVĚTNA

Den vítězství (rusky **День Победы** - *Děň Pobědy*) je státní svátek slavený v Rusku a některých dalších zemích. Byl poprvé stanoven nejvyšším velitelem Rudé armády Josifem Vissarionovičem Stalinem na **9. květen** na počest ukončení druhé světové války v Evropě (8. května). Po nástupu komunismu v střední a východní Evropě byl oslavován, a byl stanoven státním svátkem. Jsou po něm pojmenovány mnohé ulice a sídliště.

Akt bezpodmínečné kapitulace německých vojsk do rukou všech spojenců, včetně SSSR, byl původně podepsán 7. května 1945 v Reměši. SSSR nicméně trval na opětovném opakování aktu v Berlíně. Německé velení podepsalo bezpodmínečnou kapitulaci krátce před půlnocí 8. května 1945. V té době byl na území hlavního města SSSR v Moskvě již jiný den – 9. květen. Tato skutečnost je příčinou rozdílného data oslav konce války. V socialistickém Československu byl 9. květen současně slaven jako den příjezdu Rudé armády do Prahy – dokončení osvobození Československa.

V minulosti byl svátek slaven v Sovětském svazu a východním bloku, dnes se slaví ve většině postsovětských republik a Izraeli. Baltské státy, stejně jako Česko, posunuly datum zpět na 8. května. Polsko tuto změnu provedlo až v dubnu 2015.

Každoročně se 9. května v Rusku konají vojenské přehlídky ve většině velkých měst zemí a hlavní vojenská přehlídka na Rudém náměstí v Moskvě. (V roce 1945 se vojenská přehlídka konala 26. června).

Závěrem oslav je velký slavnostní ohňostroj na hlavním náměstí každého města – regionálního centra. Poslední dobou také probíhá akce „Nesmrtelný pluk“ (rusky Бессмертный полк), během které jdou účastníci kolonou a nesou transparenty s fotografiemi svých blízkých, kteří se zúčastnili Velké vlastenecké války a Druhé světové války.

Doporučená videa na www.youtube.cz:

Moskva – Den vítězství 2015

Russia's Victory Day Parade 2019

Děň pobědy – Alexandrovci (poslech písně)

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

ZKONTROLUJTE SI PRÁCI Z 29. 4.:

Řešení:

a)

K^+F^{-1} fluorid draselný

$Fe^{II}Cl_2^{-1}$ chlorid železnatý

Na^+I^{-1} jodid sodný

$Fe^{III}Cl_3^{-1}$ chlorid železitý

$Al^{III}Cl_3^{-1}$ chlorid hlinitý

Ag^+Cl^{-1} chlorid stříbrný

Na^+Br^{-1} bromid sodný

$Zn^{II}I_2^{-1}$ jodid zinečnatý

b) c)

c) Chloridy jsou **2** prvkové sloučeniny **chloru** a dalšího prvku. Bromidy jsou **2** prvkové sloučeniny **bromu** a dalšího prvku. Jodidy jsou **2** prvkové sloučeniny **jodu** a dalšího prvku. Fluoridy jsou **2** prvkové sloučeniny **fluoru** a dalšího prvku. Oxidační číslo halogenu v halogenidu je vždy **-1**.

PROCVIČOVÁNÍ NÁZVOSLOVÍ HALOGENIDŮ

Pokud žáci budou chtít, mohou mi poslat vytvořené vzorce a názvy e-mailem.

(malisova.perina@seznam.cz)

A) Vytvořte z názvů halogenidů vzorce:

a) jodid hořečnatý

f) jodid chromitý

b) fluorid draselný

g) chlorid sodný

c) bromid stříbrný

h) fluorid sírový

d) jodid olovnatý

i) chlorid manganistý

e) bromid vanadičný

j) chlorid vápenatý

B) Vytvořte ze vzorců halogenidů názvy:

a) CaF_2

b) SnCl_4

c) NiCl_2

d) FeF_3

e) KCl

f) PI_5

g) AlBr_3

h) MnBr_4

i) CuI_2

j) MgCl_2