

Úkoly do 13. 11. – chemie

1. Vyučovací hodina

Náplň práce:

1) Procvičování – 45 minut

Na straně 2 je pracovní list s lehčí variantou pro ty, kteří nebudou mít ve velké míře na střední chemii. Na straně 3 je pracovní list s těžší variantou pro ty, kteří budou na střední s chemií pokračovat ve větší míře. Příslušný pracovní list vypracuj.

Dozadu do sešitu si pracovní list vlep a nebo tam rovnou piš jednotlivé úkoly.

2. Vyučovací hodina

Náplň práce:

1) kontrola pracovního listu – 45 minut

Bude naplánováno v kalendáři. Hodiny budou rozdělené podle varianty, kterou jste vypracovali.

Pokud se někdo nebude moci zúčastnit, napište mi, vyřešíme to přes e-mail nebo připojením k jiné třídě.

Lehčí varianta

Názvosloví solí

NaClO (od HClO)

Ca(NO₃)₂ (od HNO₃)

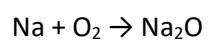
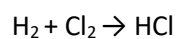
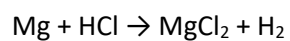
KNO₂ (od HNO₂)

Manganistan draselný (od kyseliny manganisté)

Chloritan sodný (od kyseliny chlorité)

Wolframan sodný (od kyseliny wolframové)

Vyčíslování rovnic



Výpočty

Molární hmotnost

M (NaCl) =

M (Cu₂O) =

M (HNO₂) =

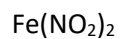
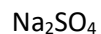
Látkové množství

Vypočítej, jaké látkové množství odpovídá 15 g hořčíku (Mg).

Vypočítej, jakou hmotnost mají 2 moly vody (H₂O).

Těžší varianta

Názvosloví solí

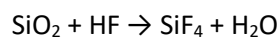
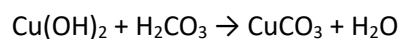
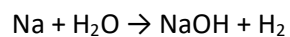


Síran hlinitý

Křemičitan sodný

Dusičnan měďnatý

Vyčíslování rovnic



Výpočty

Molární hmotnost

$$M(\text{CaO}) =$$

$$M(\text{Fe}_2\text{O}_3) =$$

$$M(\text{Ca}(\text{NO}_2)_2) =$$

Látkové množství

Vypočítej, jaké látkové množství odpovídá 8 g uhličitanu sodného.

Vypočítej, jakou hmotnost má 7 molů oxidu boritého.