**Domácí úkol - Hmotnostní zlomek**

1. Jaký je hmotností zlomek dusíku v amoniaku (NH3)? [82%]
2. Kolik gramů kyseliny chlorovodíkové je rozpuštěno v roztoku, ve kterém je hmotnostní zlomek této látky 0,12, bylo-li použito na jeho přípravu 245 g vody? [33,4 g]
3. Jakou hmotnost má chlorid draselný potřebný k přípravě 5% vodného roztoku (vodný roztok = rozpouštědlem je voda) o hmotnosti 250 g? [12 g]
4. Ze 45 g dusičnanu sodného připravíme 3% roztok. Kolik gramů tohoto roztoku dostaneme?

[1500 g]

1. Připravte 600 g 5% roztoku chloridu sodného. Kolik gramů vody a kuchyňské soli je třeba?

[30 g NaCl, 570 g H2O]

1. Kolik gramů uhličitanu sodného musíme použít k přípravě 900 g 2,5% vodného roztoku?

[22,5 g]

1. Kolik gramů chloridu sodného je třeba rozpustit ve 350 g vody, aby vznikl 5% roztok?

[18,4 g]

1. 10 gramů chloridu draselného bylo rozpuštěno ve 150 g vody. Jaký je procentový obsah chloridu draselného? [6,25 %]
2. Kolik gramů hydroxidu sodného a kolik gramů vody je třeba k přípravě 100 gramů 10 % roztoku hydroxidu sodného? [10 g NaOH, 90 g vody]