

Opakování 1. celku (1/19 až 1/20; příklady)

- 1) Vyhledejte v PSP atomové relativní hmotnosti jednotlivých prvků, ze kterých se skládá následující sloučenina a vypočítejte její molární (molekulovou relativní) hmotnost - např.: $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$, H_2SO_4 , $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$...
- 2) Jak se připraví 250 ml (2,5 litru) 0,5 (0,3) molárního roztoku hydroxidu sodného (draselného), chloridu sodného...?
- 3) Jaký objem má 5 gramů vodíku (35 gramů dusíku, 48 gramů kyslíku...) za normálních podmínek?
- 4) Kolik molekul obsahuje 5 gramů vodíku (28 gramů dusíku, 48 gramů kyslíku...)?
- 5) Kolik molů je 1470 gramů kyseliny sírové (v 192 gramů oxidu siřičitého, ve 132 gramů oxidu uhličitého...)?
- 6) Kolik hmotnostních % jednotlivých prvků je v kyselině sírové (v oxidu siřičitém, oxidu uhličitém...)?
- 7) Kolik gramů zinku je třeba na přípravu 322 gramů síranu zinečnatého (při reakci s kyselinou sírovou; reakcí vzniká ještě vodík)?
- 8) Kolik gramů hořčíku je třeba pro přípravu 36 gramů síranu hořečnatého (při reakci s kyselinou sírovou; reakcí vzniká ještě vodík)?
- 9) Kolik gramů zinku se rozpustí v 60 gramech kyseliny fluorovodíkové (při reakci vzniká fluorid zinečnatý a vodík)?
- 10) Kolik gramů hořčíku se rozpustí ve 146 gramech kyseliny chlorovodíkové (při reakci vzniká chlorid hořečnatý a vodík)?