Hmotnostní zlomek, koncentrace roztoků:

1. Jaké množství vody potřebujeme, abychom z 25 g NaOH vytvořili 8%ní roztok?
2. Do předchozího roztoku jsme přidali dalších 10 g pevného NaOH a dalších 20 g vody? Jak se změnila procentická koncentrace?
3. Kolik gramů pevného NaCl potřebujete, abyste připravili 100 ml 12% roztoku o hustotě 1,2 g/cm3?
4. Kolik gramů vodíku je obsaženo v 350 gramech síranu amonného?
5. Kolik gramů vody je obsaženo v 200 g CuSO4\*5H2O?
6. Směs plynů obsahuje 11 l CO, 9 l H2 a 4 l CO2. Vypočítejte procentické zastoupení plynů ve směsi.
7. Jaký objem roztoku o koncentraci 0,5 mol/l můžeme připravit ze 340 g AgNO3?
8. Kolik g pevné kuchyňské soli je třeba na přípravu 2000 ml roztoku o koncentraci 0,15 mol/l?
9. Kolik gramů cukru je třeba rozpustit v 500 g vody, aby vznikl 15% roztok?
10. Jaký objem roztoku o c= 0,2 mol/l lze připravit z 10 litrů plynného amoniaku?