**Domácí úkol č. 2 JMÉNO:**

**Pokyny k vypracování:**

* Úkol si vytiskněte, podepište, ručně vyplňte a ve formě fotografie, případně oskenujte a pošlete mně zpět na mail skypala@gymkrom.cz do **24. 4. 2020**!!!!

U níže uvedených příkladů nezapomeňte uvést i postup výpočtu.

1. Na jaký objem v ml je třeba po rozpuštění 0,5 g síranu hlinitého doplnit roztok, aby koncentrace vzniklého roztoku byla 0,3 mol/l?
2. Jaká je látková koncentrace roztoku dusitanu amonného, jestliže 100 ml tohoto roztoku obsahuje 5 mg dusitanu amonného?
3. Kolik g hydroxidu sodného je třeba k přípravě 100 ml 20% roztoku hydroxidu sodného?
4. Kolik g síranu zinečnatého a kolik g vody je třeba na přípravu 150 g 10% roztoku?
5. 0,75 kg 8% dusičnanu sodného bylo smícháno se 450 ml 32% roztoku dusičnanu sodného. Jaká je procentuální koncentrace vzniklého roztoku po smíchání? (ρ32% NaNO3 = 1,243 g/ml)?
6. Kolik g dusičnanu amonného obsahuje 0,25 l 12% chloridu amonného?
7. Kolik litrů methanolu je obsaženo ve 2 l vodného roztoku methanolu, jehož koncentrace 15 %?
8. Jaká je molální koncentrace 4,85 g hydroxidu draselného v 50 ml vody?
9. Kolik kg pevného NaCl je třeba přisypat ke 200 ml 14% roztoku NaCl o hustotě 1,1009 g/ml, aby vznikl 25% roztok?
10. Kolik mg oxidu vápenatého je obsaženo ve 2,5 l roztoku o hmotnostní koncentraci cm = 75 mg/l?