**Chemie 1 – animace schématu na str. 26 (Příprava roztoků)**

Postup je uveden také v textu vedle obrázku.

1. Objeví se vzorec (vlevo nahoře):  
    ***m*A *m*A**

***w*** = ------ = ------------------  
 ***m m*A** + ***m*R**

1. Objeví se prázdná kádinka uprostřed, pak miska s látkou vpravo + popisek ***m*A**, nakonec odměrný válec s rozpouštědlem vlevo („zobáček“ otočen doprava) + popisek ***m*R***→* ***V*R**
2. Ze vzorce zůstane jen písmeno ***w***, zbytek zmizí
3. Do kádinky se nalije z odměrného válce cca 1/3 rozpouštědla
4. Do kádinky se nasype látka, miska + popisek ***m*A** zmizí  
   (pro zjednodušení se látka rozpustí až během následného míchání, tj. v tomto kroku bude v kádince hromádka látky na dně);   
   objem v kádince by měl odpovídat součtu objemu látky a rozpouštědla, rozpouštědlo by mělo být (částečně) průhledné
5. Míchání – používá se obvykle skleněná tyčinka   
   (pro představu např. <https://www.zpflorence.cz/tycinka-sklenena-na-michani/>)  
   nevím, jak detailně zobrazit rozpouštění látky: na začátku míchání by mohly být přítomné vířící částice zelené látky v modrém rozpouštědle, výsledkem by měl být roztok s barvou

primárně zelenou (méně intenzivní než samotná látka na misce) s malým podílem modré barvy, (částečně) průhledný; předpokládejme, že látka barví roztok mnohem víc než rozpouštědlo a v tomto kroku se všechna rozpustí

1. Dolití rozpouštědla a zamíchání, odměrný válec + popisek ***m*R***→* ***V*R** zmizí,   
   míchací tyčinka zmizí;   
   výsledkem bude roztok se světlejší barvou než v předchozím kroku – zelený s mírně větším podílem modré