

Příprava odměrných činidel

Roztok odměrného činidla můžeme připravit o přesné koncentraci buď přesným odvážením látky, rozpuštěním a doplněním vodou po rysku v odměrné baňce, pokud je látka stálá, standardní a chemicky čistá. Častější způsob přípravy je, že se připraví odměrný roztok o přibližné koncentraci a ztitruje se jím přesný objem standardního roztoku o přesné koncentraci, jakou by měl mít odměrný roztok – tzv. **standardizace titračních roztoků**. Tímto postupem stanovíme **titrační faktor f** odměrného činidla jako poměr objemu teoretické spotřeby odměrného roztoku v ml a skutečné spotřeby odměrného roztoku v ml . Titračním faktorem pak při výpočtu koncentrací látek z titračního stanovení upravujeme (násobíme) látkovou koncentraci titračního činidla.

$$f = \frac{\text{objem teoretické spotřeby odměrného roztoku (ml)}}{\text{objem skutečné spotřeby odměrného roztoku (ml)}}$$

Je-li roztok o *přesné koncentraci*, **$f = 1$** .

Je-li roztok *zředěnější*, f je **menší než 1**.

Je-li roztok *koncentrovanější*, f je **větší než 1**.

Související články

- Odměrná analýza
- Práce s roztoky