

## INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Téma: Stanovení obsahu  $\text{CH}_3\text{COOH}$  v octu

Úkol:

1. Stanovení obsahu  $\text{CH}_3\text{COOH}$  v octu.

Pomůcky:

stojan, filtrační kruh, nálevka, kádinky, tyčinka, filtrační papír, nůžky, byreta, titrační baňka (3), bezpečnostní pipeta (10ml)

Chemikálie:

Ocet, 0,5M roztok NaOH, roztok indikátoru (fenolftalein), aktivní uhlí (dřevné uhlí), destilovaná voda

Postup řešení:

1. Ocet odbarvíte filtrací přes aktivní (dřevné) uhlí.
2. Odměřte (přesně) 10ml octa, který dejte do titrační baňky. Zřed'te destilovanou vodou asi na objem 100ml a přidejte několik kapek indikátoru.
3. Titrujte odměrným roztokem NaOH o  $c=0,5\text{mol.l}^{-1}$ . Zapište spotřebu odměrného roztoku. Titraci proved'te alespoň třikrát.
4. Vypoč'tete průměrnou spotřebu odměrného roztoku a proved'te výpočet koncentrace octa. Pro převod molární koncentrace na procentickou je třeba zjistit hustotu původního octa. (1ml 0,5M NaOH odpovídá 0,0300g  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ).
5. Zakreslete titrační aparaturu.

Vypracování:

Závěr: