



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Chemické reakce - Příprava roztoků dané koncentrace

Úkol č. 1: Připravte 100ml 0,2M roztoku chloridu sodného

Postup: Vypočítejte hmotnost NaCl nutného k přípravě, odvažte a nasypejte do několika ml vody v kádince, zbytek z navažovací nádoby spláchněte do kádinky s vodou, promíchejte skleněnou tyčinkou a tu opět opláchněte do kádinky. Roztok z kádinky přelijte do odměrné baňky, kádinku třikrát vypláchněte malým objemem destilované vody a opět slijte do odměrné baňky. Odměrnou baňku doplňte destilovanou vodou po rysku (dolní meniskus).

Úkol č. 2: Připravte 100ml 12% roztoku síranu měďnatého ze skalice modré

Postup: Postupujte stejně jako v úk.1, pozor na výpočet (hydrát)!

Úkol č. 3: Připravte 100ml 0,1M roztoku HCl ze zásobní láhve s 37%HCl.

Postup: kyselinu pipetujte pomocí bezpečnostního balónku.

Úkol č. 4: Připravte 200ml 10%HCl ze zásobní láhve s 37%HCl

Postup: K výpočtu použijte bilanční rovnici.

Pozn. Úkoly 2 a 4 pouze teoreticky