

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Modrá skalice je chemicky a je ve vodě $\text{Cu}(\text{OH})_2$ má barvu a ve vodě je CuO má barvu a ve vodě je

Reakce probíhající při přípravě CuO z roztoku CuSO_4 lze vyjádřit rovnicemi

a)

b)

Náš roztok CuSO_4 byl%. Chemickými reakcemi jsme zml roztoku měli získatg CuO . Získali jsmeg CuO , to znamená% předpokládaného výtěžku.

Ztráty mohly být způsobeny:

Vypočítejte hmotnost pentahydrátu síranu měďnatého potřebného k přípravě 3 g oxidu měďnatého.



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Metodický list

Chemie – Příprava oxidu měďnatého

Pracovní list 2

Vypočítejte hmotnost bezvodého síranu měďnatého potřebného k přípravě 3 g oxidu měďnatého

Jaká je molarita (normalita) 3% roztoku síranu měďnatého