

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

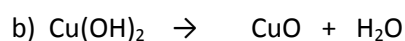
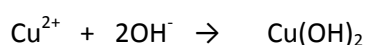
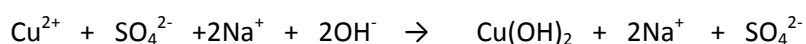
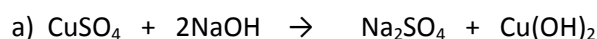
Metodický list

Chemie – Příprava oxidu měďnatého

Pracovní list – řešení 1

Modrá skalice je chemicky **pentahydrát síranu měďnatého** a je ve vodě **rozpuštěná**. $\text{Cu}(\text{OH})_2$ má barvu **modrou** a ve vodě je **nerozpuštěný**. CuO má barvu **černou** a ve vodě je **nerozpuštěný**.

Reakce probíhající při přípravě CuO z roztoku CuSO_4 lze vyjádřit rovnicemi



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

Ztráty mohly být způsobeny: špatným přenesením CuO z kádinky na filtr

zachycením části CuO na stěnách Buchnerovy nálevky

část iontů Cu^{2+} a OH^- zůstává nad sraženinou $\text{Cu}(\text{OH})_2$

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

K přípravě 3g CuO je zapotřebí 9,41g pentahydrátu síranu měďnatého

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

K přípravě 3g CuO je třeba 6,01g bezvodého CuSO_4

Jaká je molarita (normalita) 3% roztoku síranu měďnatého

3% roztok síranu měďnatého je 0,193 molární (0,386 normální)