INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Chemické vlastnosti nerostů

Základní škola a Mateřská škola, Otnice, okres Vyškov
Mgr. Jan Novák
Číslo a název klíčové aktivity:III/2 Inovace a zkvalitnění výuky prostřednictvím ICT
Interní číslo: VY_32_INOVACE_P.JN.8.04

ÚKOL 1: Důkaz vody v sádrovci

Pracovní postup

Do zkumavky vložte kousek nerostu sádrovce a zahřívejte.

Výsledky pozorování zapište a zdůvodněte.

ÚKOL 2: Důkaz přítomnosti železa a síry v pyritu

Pracovní postup

Ve zkumavce žíhejte prášek pyritu. Unikající plyn opatrně ověřte čichem. Po vyžíhání prášek opatrně vysypte a pomocí magnetu ověřte přítomnost železa.

ÚKOL 3: ověřte reakci kalcitu a kyseliny chlorovodíkové

pracovní postup

Do zkumavky vhoďte kousek nerostu kalcitu a opatrně přilijte kyselinu chlorovodíkovou. Své pozorování zapište.

Otázky:

1. Co je to elektrum?
2. Při jaké teplotě taje platina?
3. Co je to lučavka královská?
4. Uveďte příklady polymorfie.