evropský sociální fond v ČR | EVROPSKÁ UNIE | MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY | OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost | Olomoucký kraj

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Laboratorní práce z chemie

Téma: Uhlovodíky a jejich složení Pracoval(a):

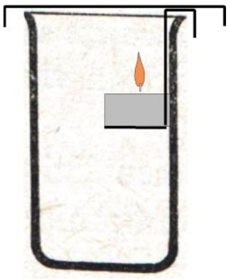
Úkol: Dokažte, že parafín obsahuje prvky uhlík a vodík. Datum:

Pomůcky: kádinka, Petriho miska, svíčka, zápalky

Chemikálie: čirý nasycený roztok hydroxidu vápenatého

Postup:

1) V kádince se 100 ml vody rozmíchejte asi půl lžičky oxidu vápenatého.
2) Vzniklou suspenzi přefiltrujte a filtrát obsahující nasycený roztok hydroxidu vápenatého ponechte k dalšímu pokusu.
3) Do vysoké kádinky umístěte svíčku na drátěném závěsu.
4) Svíčku zapalte a kádinku přikryjte Petriho miskou.
5) Sledujte změny v kádince a na jejich stěnách.
6) Až svíčka zhasne, sejměte Petriho misku a do kádinky nalijte přefiltrovaný nasycený roztok hydroxidu vápenatého.
7) Pozorujte změny v kádince a vysvětlete je.



Rovnice reakcí, pozorování a výsledky:

- Rovnice přípravy roztoku hydroxidu vápenatého:
  ……………………………………………………………………………………

- Při hoření svíčky se stěny kádinky …………………………………… vznikající ……………………………
  Takto jsme v organické látce prokázali prvek ………………

- Po protřepání produktu hoření ve zkumavce s vápennou vodou se objevil ……………………
  zákal způsobený vzniklým …………………………………………….
  Rovnice reakce: ……………………+ $Ca(OH)_2 \rightarrow$ ……………………… + ………………
  Takto jsme dokázali, že při hoření parafínu vzniká ……………………………………… a tedy tato organická látka obsahuje prvek ……………………………