**Úkol č. 2:** Extrakce – vytřepávání jodu z vodného roztoku do hexanu.

Extrakce = metoda založená na rozdílné rozpustnosti extrahované látky ve dvou vzájemně nemísitelných rozpouštědlech.

**Pomůcky:**

**Chemikálie:**

**Postup:** - do dělící nálevky dáme 50ml 0,1M vodného roztoku jodu

* přilijeme 50ml hexanu (benzenu)
* protřepeme, obě fáze necháme zvlášť oddělit do kádinek

**Schéma:**

**Závěr:** Zrnko jodu způsobí obarvení vodného roztoku na žluto-hnědo, po přidání……………………….jod do druhého rozpouštědla přechází a ………………….se zbarví…………………………..