Otázka: Destilace

Předmět: Chemie

Přidal(a): Majk4ever

Úkol:

Sestrojit destilační aparaturu. Oddestilovat aceton s vodou a postupně měřit indexi lomu.

Teorie:

Destilace je metoda oddělování dvou mísitelných kapalin na základě jejich rozdílného bodu varu

Použité chemikálie:

Aceton

R11/36/66/67 – Vysoce hořlavý, Dráždí oči,Opakované expozice mohou způsobit vysušení nebo popraskání kůže,Vdechování par může způsobit ospalost a závratě

S2/9/16/26 – Uchovejte mimo dosah dětí, Uchovávejte obal na dobře větraném místě, Uchovávejte mimo zdrojů zapálení, Při zasažení očí okamžitě důkladně vypláchněte a

vyhledejte pomoc lékaře

Přístroje a pomůcky:

Kahan, destilační baňka, zábrusový teploměr, chladič, odměrný válec, varné kamínky, refraktometr, sada kádinek, zápalky

Postup:

1) Sestavil jsem destilační aparaturu

2) Do baňky jsem předložil 20ml acetonu a 80ml vody a přidal varné kamínky

3) Zahříval jsem a sledoval teplotu

4) Po první kapce jsem začal zapisovat teploty a po každých 5 ml jsem jí zapsal

5) Po 40ml jsem změřil index lomu a po oddestilování 80ml jsem ho změřil znovu

Naměřené hodnoty:

V (ml)	T (°C)	V (ml)	T (°C)	V (ml)	T (°C)
1	66	30	72	60	94
5	67	35	73	65	98
10	68	40	74	70	99
15	69	45	76	75	100
20	70	50	82	80	101
25	71	55	86		

n_D destilátu = 1,3560

n_D destilačního zbytku = 1,3251

Graf: rostoucí sestavený z tabulky

Závěr: Oddestiloval jsem dané množství roztoku a indexi lomu mě vyšli přibližně stejně jako v tabulkách. Tudíž aceton: 1,3560 a voda:1,3251 a zjistil jsem že bod varu acetonu je 66-67**°C.**

Prohlášení: Prohlašuji, že jsem protokol dělal sám a z vlastních naměřených hodnot.

1. Příprava cyklohexenu – laboratorní práce
2. Halogenderiváty uhlovodíků – laboratorní práce
3. Příprava destilované vody – protokol