

Trieda:	Školský rok:	Dátum:
Mená a priezviská žiakov		

Pomôcky: skúmavky, stojan na skúmavky, Pasteurova pipeta, kahan, zápalky, trojnožka, keramická sieťka, kadička, odmerný valec

Chemikálie: etanol, acetón, kyselina octová, 10% hydroxid sodný, Lugolov roztok

Pracovný postup:

1. Do jednotlivých skúmaviek nalejte po 1cm^3 skúmanej organickej látky
2. Do každej pridajte 1cm^3 roztoku hydroxidu sodného.
3. Pripravené zmesi zriedte 5cm^3 destilovanej vody
4. Do skúmaviek pomaly pipetou pridávajte Lugolov roztok, až pokiaľ sa odfarbí
5. Skúmavky ponorte do vodného kúpeľa (približne 60°C)
6. Pozorujte farebné zmeny

Pozorovanie

Organická látka	Pôvodná farba	Výsledná farba
1. etanol		
2. acetón		
3. kyselina octová		
4.		

Záver:

1. Charakterizujte štruktúru halogénderivátov
2. Vysvetlite podstatu jodoformovej (Liebenovej reakcie)
3. Vyberte organické látky, ktoré poskytnú pozitívnu jodoformovú reakciu- metanol, propán-1-ol, propán-2-ol, bután-1-ol, bután-2-ol, formaldehyd, etanál, propanál
4. Môžeme použiť jodoformovú reakciu na rozlíšenie metanolu od etanolu? Svoje tvrdenie zdôvodnite
5. Napíšte chemické rovnice všetkých Vami zrealizovaných pozitívnych jodoformových reakcií
6. Napíšte štruktúrny vzorec etylmetylketónu a vyznačte na ňom časť, ktorá je zodpovedná za pozitívnu jodoformovú reakciu