16.3. KEMIJA

REAKCIJE KARBOSKILNIH KISELINA – udžbenik str.90 – proučiti reakcije karboksilnih kiselina

PONOVITI 4 NAČINA DOBIVANJA SOLI !!!!

* U bilježnicu prepisati navedene reakcije, prikazati ih kemijskim jednadžbama i navesti produkte koji nastaju

1. Octena kiselina + natrij→
2. Mravlja kiselina + natrijeva lužina→
3. Propanska kiselina + kalijeva lužina →
4. Octena kiselina + magnezij→
5. Butanska kiselina + litijeva lužina →

PRIKAŽI REAKCIJE KARBOKSLINIH KISELINA S VODOM, IMENUJ NASTALE PRODUKTE

1. Metanska kiselina + voda→
2. Etanska + voda→
3. Butanska + voda →

* Plan ploče za estere prepisati u bilježnicu, proučiti nastavnu jedinicu str.92

ESTERI

Spojevi uglavnom ugodnog mirisa

Nalaze se mirisu voća i cvijeća

Upotrebljavaju se u kozmetičkoj industriji, industriji umjetnih vlakana, služe kao otapala za lakove

Organski spojevi s kisikom koji sadržavaju estersku skupinu

Nastaju reakcijom alkohola i karboksilne kiseline ( uz katalizator) pri čemu se izdvaja molekula vode – reakcija ESTERIFIKACIJE

Reakcija suprotna esterifikaciji – HIDROLIZA ESTERA

Hidrolizom estera nastaju alkohol i karboksilna kiselina

Ime alkilne skupine R ( od alkohola)

2. Ime aniona karboksilne kiseline ( -oat)

- Imena alkila i aniona kiseline odvajaju se crticom

-u bilježnicu prikazati nastajanje estera, napisati nazive produkata

1. etanska kiselina + etanol→

2. mravlja kiselina + metanol→

3. propanska kiselina + etanol→