



Coronales 4

Wat willen jullie nog doen?





Binas

Welke tabellen gebruiken we veel?





Binas

Welke tabellen gebruiken we veel?

T40A

T45A

T66A

T66C & D

T67G1 & 2

T98 & T99

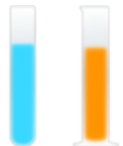




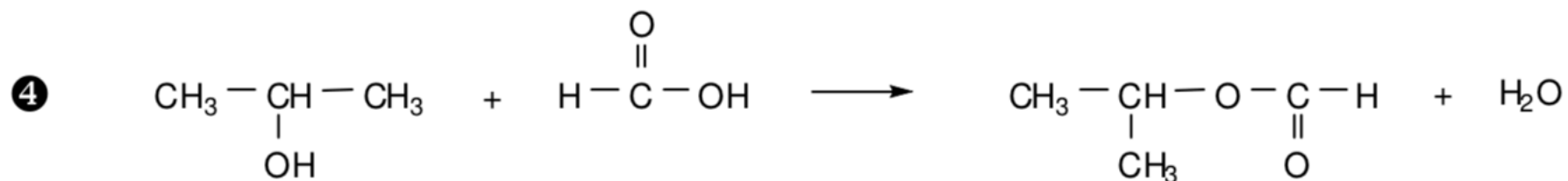
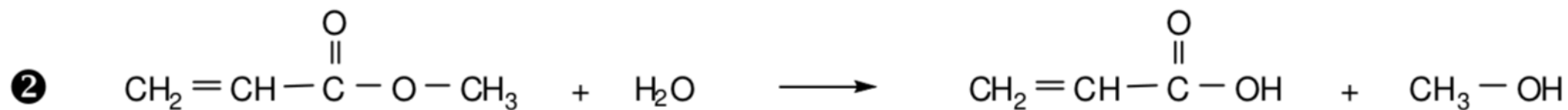
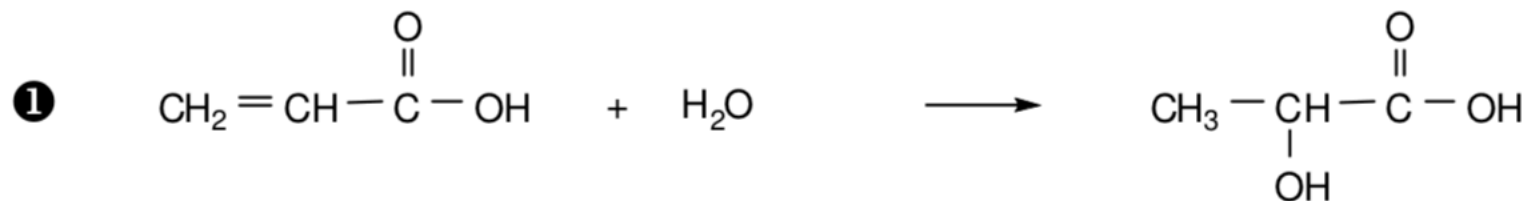
Molberekening

- Frits heeft 3,6 gram azijnzuur. Bereken hoeveel mol dit is.
- Geef de reactievergelijking voor de volledige verbranding van azijnzuur.
- Bereken hoeveel liter lucht nodig is bij de volledige verbranding van 3,6 gram azijnzuur. Maak gebruik van Binas tabel 12 en van het gegeven dat lucht voor 21 volumeprocent uit zuurstof bestaat.





Hieronder staan vier reactievergelijkingen.



Geef bij de bovenstaande reactievergelijkingen aan of je te maken hebt met een additiereactie, een condensatiereactie, een hydrolysereactie of een substitutiereactie. Licht je antwoord steeds kort toe.





Molariteit

Frits lost 0,700 g natriumfosfaat op in 800 mL water. Bereken de molariteit van de natriumionen in de oplossing.





Isomerie

- Teken 3 isomeren van C_4H_8





Reactiesnelheid

Botsende deeltjes:

-
-
-

Activeringsenergie:

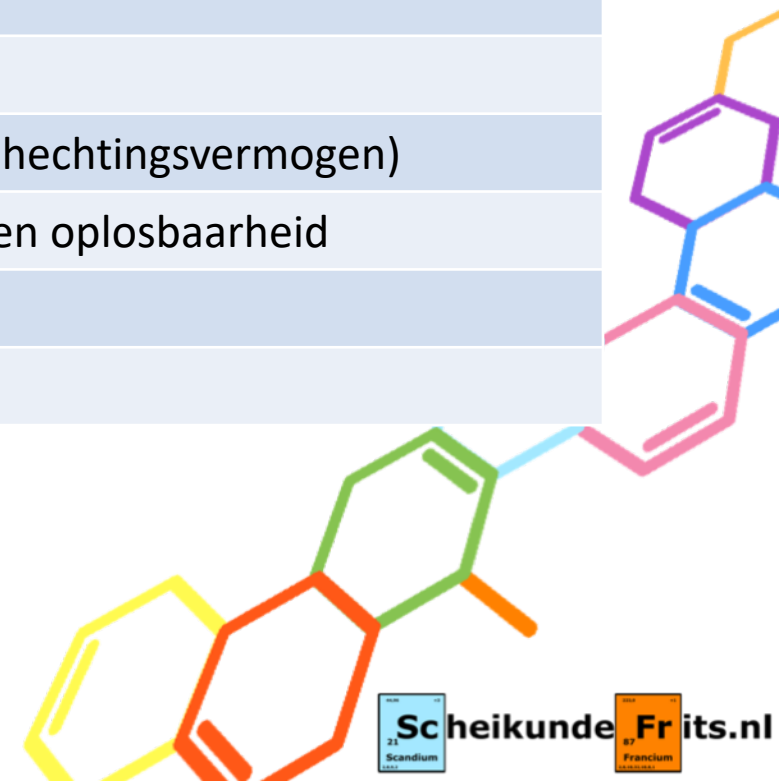
-
-





Scheidingsmethoden

Scheidingsmethode	Stofeigenschap(en)
	Kookpunt
	Kookpunt (vluchtigheid)
	Deeltjesgrootte
	Oplosbaarheid
	Adsorptievermogen (aanhechtingsvermogen)
	Aanhechtingsvermogen en oplosbaarheid
	Dichtheid
	Dichtheid





Binding in moleculen

Welke typen binding zijn er?

- Tussen moleculen:
- In moleculen:
- In zouten:
- In metalen:





Microniveau

Microniveau: deeltjes/atomen/ionen/moleculen

- Teken de structuurformule van 2-methylpentaan-1,3,5-triamine.
- Leg, op microniveau, uit dat 2-methylpentaan-1,3,5-triamine oplosbaar is in water.

