

Naam:

Vak:

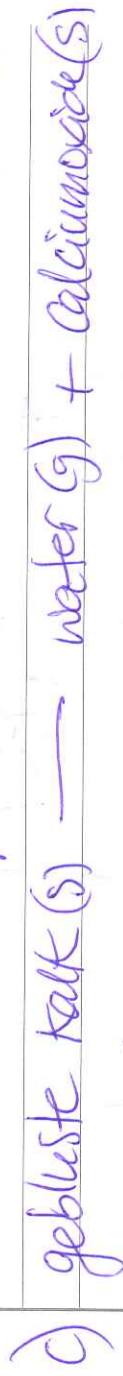
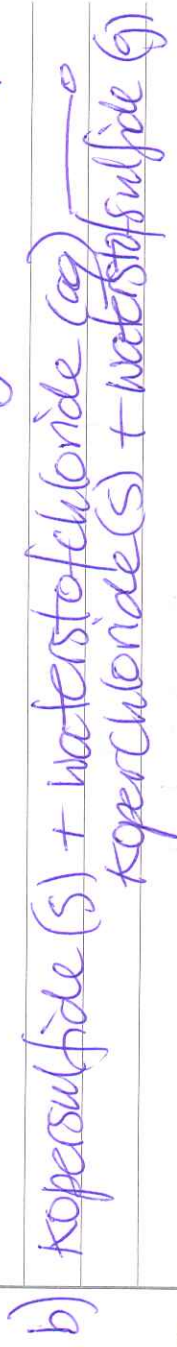
Titus Brandsmalyceum I onderdeel van het Hooghuis

Datum:

Klas:

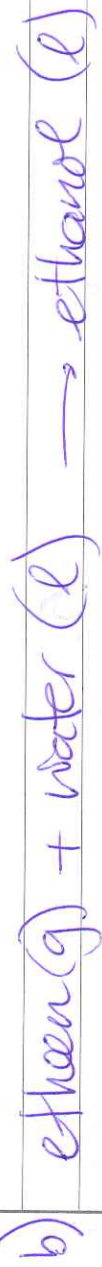
Cijfer:

Reactieschemas:



Berekeningen

a) $\frac{3900 \text{ mg}}{1300 \text{ ml}} = 3 \text{ mg/ml} = 3 \text{ g/L}$



d) in 10 gram zit 9,8 gram ethanol,
dus zit in 46 kg:

$$\frac{10 \text{ g} | 9,8 \text{ g}}{46 \text{ kg} | \dots} \quad \frac{46 \times 9,8}{10} = 45,08 \text{ kg}$$

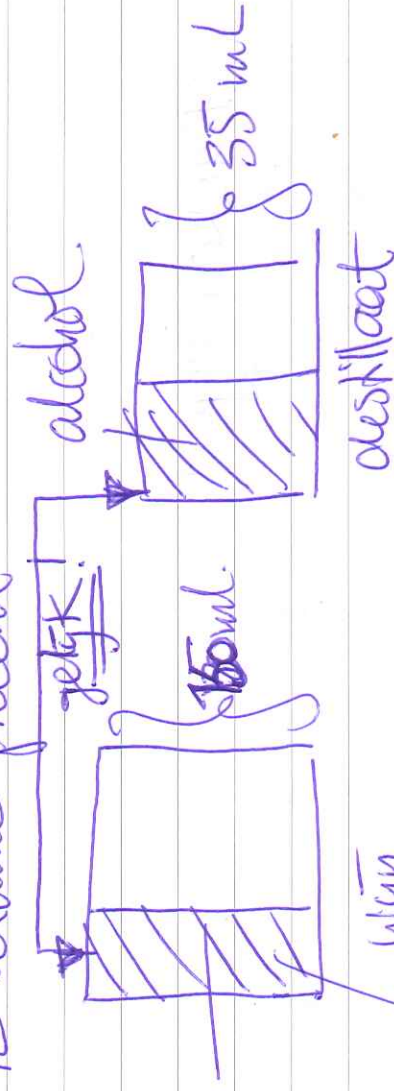
e) rendement: $\frac{45,08}{46} \times 100\% = 98\%$

f) 0,05 ml is $\frac{1}{20}$ ml; dus in een druppel zit ook 20×20 weinig jodiumdamp als in een milliliter
in 1 ml: 100 mg; dus in een druppel $\frac{100}{20} = 5 \text{ mg}$

g) Het een fles is 1L
dan $(\frac{1}{100}) \times 25 = 0,25 \text{ l alcohol}$.

h) 25% van 15 ml = $\frac{15}{100} \times 25 = 3,75 \text{ ml}$

i) 12 volume procent



alcohol

$$12\% : \frac{150}{100} \times 12\% = 18 \text{ ml alcohol}$$

dus ook 18 ml alcohol in het destillaat.

$$\frac{18}{35} \times 100 = 51,4\%$$

j) waterstofperoxide (aq) \rightarrow water (l) + zuurstof (g).

k) wet van behoud van massa:

$$0,125 \text{ g} + 0,14 \text{ g} = 0,265 \text{ g}$$

l dit zat in 10 g oplossing

$$m \quad \frac{0,265}{10} \times 100 = 2,65 \text{ massaprocent}$$

Blokschema's.

u) reactor 1

salicylzuur + ethaanzuuranhydride \rightarrow
aspirine + ethaanzuur

reactor 2

ethaanzuur + keten \rightarrow

~~ethaanzuur~~anhydride

6)

