

Ben Baccadi 2/06/2021 8h

• Pile Daniell pigo lemauchel p 336 Sumac LC 1,4

Sulfate de cuivre $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$

Sulfate de zinc $0,1 \text{ mol.L}^{-1}$

Pont ionique (papier filtre)

Chlorure de sodium

Lame de cuivre propre + pince croco

Lame de zinc propre + pince croco

Resistance variable

Ampereometre + cables

Voltmetre + cables

bechers

• Specie Partie 1 AMU LC 6
14

Dioide $10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$

Specie + crdi

KI a 1 mol.L^{-1}

peroxydisulfate $10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$

KI a 2 mol.L^{-1}

bechers

• Banken Schkrampf

• un schkrampf

• Becher 100 mL propres

• Plaque chauffante + type de verre

• Bleu proutli

• fiole jaugée 50 mL + pince

• 2 burettes graduées

• Spectre

• 4 tubes à essais

• bechers

• Gaz roux BOP 87g

seringue en plastique de 10 mL

Pariques

Crystalliser

Copeaux de cuivre

Entonnoir

acide nitrique concentré

• Synthèse acide benzoïque

le 7 et 8

Colonne refluxante

Ampoule de coulée

Ballen bicol

chauffe ballon

elevateur

fiole à vide et Buchner

statuel con

ampoule de coulée

alcool benzylique

solide

permanganate de potassium

acide chlorhydrique 2 mol/L

solvent = cyclohexane / propanone ou

eprouvette graduée

acétone / cyclohexane

~~verre~~ valet

TP Détermination de l'enthalpie d'hydratation du carbonate de sodium

Pau jeudi

3/06

à 9h00

- Van Dewar
- thermomètre numérique
- agitateur en verre
- éprouvette 250 ml
- 1 becher 600 ml
- 2 bechers 150 ml
- 4 verres de montre
- 1 plaque chauffante

eau permutée p 97 Florlage
LCLZ
glacés
 Na_2CO_3 anhydre
 Na_2CO_3 décahydrate
eau permutée chlorée

TP Diagramme binaire

LC II Durac p 469

- 2 tubes à essai gros diamètre
- cristallinier pyrex
- plaque chauffante
- acide stéarique
- acide benzoïque
- thermomètre numérique
- spatule
- balance + coupelle de pesée

TP Coeff de partage → inconnu

- Solut^o I_2 2×10^{-3} mol/L
- cyclohexane
- thiosulfate de sodium 2×10^{-3} mol/L
- ampoule à decanter
- tubes à essai, becher 100 ml x 4
- éprouvette graduée 50 ml
- 10 ml
- biurette graduée, agitateur
- empois d'amidon

TP Pluie d'acide

- 229
marchal
- gros tube à essai
 - 2 pipettes graduées 1 ml
 - éprouvette 25 ml
 - pinces en bois
 - bec Bunsen
 - Solut^o nitrate de plomb 0,2 mol/L
 - iodure de potassium 0,1 mol/L, glacés

TP Mesure de K_s PbI_2

- Conductimètre avec étalon (KCl)
- Becher 100 ml
- Agitateur magnétique
- Iodure de plomb

TP Ks acide benzoïque LC19
internet
balance + coupelle
acide benzoïque
bain marie

Solution soude 0,1 mol/L
erlenmeyer 100 mL x 2
thermomètre numérique
plaque chauffante + agitateur
pipette jaugée 20 mL
papier filtre
burette graduée x 2
acide chlorhydrique 0,06 mol/L
phénolphtaléine

TP Winkler LC16

cratalliseur
érlen 250 mL + bouchon
pipette 50 mL
burette
agitateur magnétique
spatule
balance + coupelle
papier pH
pastille de soude
chlorure de manganèse (solide)
acide sulfurique 9 mol/L
iodure de potassium (solide)
thiosulfate de sodium 0,01 mol/L
thiodène

TP hydrolyse de tertio-butyle LC10

Conductimètre
1 bechers 100 mL
1 erlenmeyer 80 mL
pipette jaugée 1 mL
thermomètre
KCl 0,1 mol/L
acétone pur
chlorure de tertio-butyle
eau permutée
baguette en verre

p 71 floride

TP Clau LC17

Chlorure de sodium
Agar Agar
Becher 150 mL
balance + coupelle
plaque chauffante
tige de verre
Phénolphtaléine
ferrocyanure de potassium
(206 en masse)
1 clou + bande de zinc
morceau

1 clou + morceau de cuivre

LC16 E-ph du Fe

pH mètre, électrode de verre
Électrode de platine
Électrode de référence
millivoltmètre
agitateur
Solut° compensés
chlorure de fer (III) 10^{-1} mol/L
Solut° sel de Nohu 10^{-1} M
acide sulfurique 1 M
Soude 1 M et 0,1 M

1 clou "neuf"
1 clou rouillé
1 clou torde

Jozep conductivity ecos

Jozep Maitiye

Par 6 10/06/2021

Lycée Isaac NEWTON

1 bouteille graduée 25 mL + support

pH mètre + solution tampon

1 conductimètre + électrode

bouteille graduée 25 mL + support

apikakou + barreau

apikakou + barreau

pipette jaugée 10 mL

Stop (c'est dilués 50x)
(60 mL) 40x

éprouvette graduée 100 mL

beker 250 mL

2 bekers 100 mL

Nikot aspart 0,2 mol/L

Sucre Aspart

beker 100 mL

acide chlorhydrique 0,1 mol/L

contact acquisition labo po pour sur autorayé

Hydelyx LC10

pH 1 flacon

Conductivité

pour bien caractériser

6 bekers 100 mL

électrode 50 mL

micropipette 1 mL

Phosphate

KCl 0,1 mol/L

acétone pur

chlorure de potassium (KCl)

Aspirine TP mélange homogène

8 tubes à essai

Chromomètre

Chauffe tube à essai au bain

Capteur de T° log

acide benzoïque

acide ... (celui qui a $T_{fus} = 38°C$)

spatule

barreau