

NOTE sulla preparazione della relazione 1

La relazione deve essere ordinata e non dare l'impressione che sia stata scritta in fretta e furia. Va riletta per controllare che non ci siano errori di ortografia o sintassi. Non usare il tempo futuro. Deve essere sintetica ma chiara. Cercate di usare i pedici e gli apici se il vostro programma di scrittura lo permette. Bilanciare tutte le reazioni. Mettere autore, collega della coppia, data e il titolo,

Autore: Claudio Tavagnacco, collega: Maria Rossi

Esperienza n° 1 del 1/10/24

PREPARAZIONE DI SOLUZIONI PER PESATA E DILUIZIONE.

Scopo: preparazione di soluzioni per pesata e diluizioni successive, (oppure ad esempio prendere confidenza con semplici attrezzature di laboratorio utili per preparare soluzioni per pesata e diluizione...)

(Attrezzatura, reattivi e modalità operativa sono riportati nel protocollo)

Il protocollo riporta dettagliatamente ciò che si deve fare e quindi non occorre ripeterlo riportare molto sinteticamente i calcoli fatti, la pesata, i mL della diluizione e i risultati ottenuti. Esempio

Nella prima parte dell'esperienza è stata preparata una soluzione madre di CuSO_4 per pesata.

pm del CuSO_4 V della soluzione 100.0 mL, concentrazione della soluzioneM

Calcoli effettuati.....

Sono stati pertanto pesati g di CuSO_4 che sono stati trasferiti quantitativamente nel matraccio tarato con $V = 100.0$ mL.

Successivamente per preparare la soluzione per diluizione sono stati prelevati con una pipetta tarata ... mL della soluzione madre che sono stati messi in un altro matraccio tarato con $V = \dots$ mL. La concentrazione della soluzione ottenuta è ... Si osserva che la soluzione più diluita presenta colore azzurro meno intenso di quella più concentrata.

Nella seconda parte dell'esperienza si è preparata una soluzione di KMnO_4 di concentrazione ...M e volume = mL. Se si volesse effettuare la pesata del soluto sarebbe necessario pesare g che non è possibile effettuare perché la bilancia analitica adoperata ha una sensibilità tale da non permettere una pesata così piccola.

E' stata pertanto usata la tecnica delle diluizioni successive.

Si sono pesati g del composto che sono stati messi in un matraccio con $V = \dots$ mL ottenendo così una soluzione madre di concentrazione (fare i calcoli)

Successivamente mL della soluzione madre sono stati messi in una provetta di Eppendorf alla quale sono stati aggiunti ... mL di acqua. La soluzione (1) ottenuta ha concM

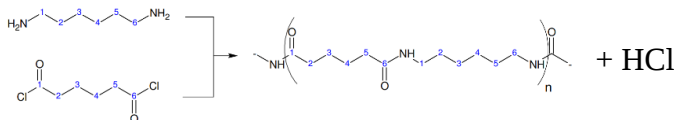
... mL della soluzione (1) sono stati messi in una seconda provetta di Eppendorf a cui si sono aggiunti ...mL di acqua. In questo modo si è ottenuta la soluzione della concentrazione e volume voluti.

Sintesi del nylon 6,6 esperienza collettiva

Scopo: sintesi del nylon 6,6

Attrezzatura, reattivi e modalità operativa sono riportati nel protocollo

Nell'interfase si è formato il nylon con la seguente reazione di polimerizzazione interfasale:



Il numero di moli del cloruro di adipico =

il numero di moli di esametilendiammina =....

quindi il reattivo è in eccesso

Alla soluzione vengono aggiunte moli di NaOH che serve per

A mano a mano che il nylon 6,6 viene estratto, nuove porzioni di reattivi vengono a contatto formando nuovo prodotto.

Esempio di relazione sui 3 alogeni.

Scopo dell'esperienza: preparazione di tre alogeni con un'attrezzatura originale. Per altre descrizioni vedi protocollo.

Attrezzatura, reattivi e modalità operativa sono riportati nel protocollo

Nell'esperienza dei 3 alogeni è stata adoperata una soluzione di HCl al 37% con densità 1.19 g cm^{-3}

La M e la N della soluzione di HCl sono rispettivamente:.....

I tre alogeni mostrano i seguenti stati di aggregazione;

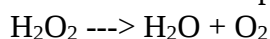
Bilanciare tutte le reazioni.

Attenzione alle reazioni di disproporzione dei 3 alogeni in NaOH

Tutti i prodotti di reazione vengono infine fatti gorgogliare in una bottiglia di Drechsel riempita con una soluzione di che serve per Le reazioni che avvengono sono.....

Disproporzione catalizzata di H_2O_2

H_2O_2 tende nel tempo a disproporzionare secondo la reazione (da bilanciare)



Ad una soluzione concentrata di H_2O_2 (35%) è stata aggiunta una modesta aliquota di KMnO_4 che si è comportato da catalizzatore della reazione di disproporzione fortemente esotermica generando un vapore costituito da O_2 e vapore acqueo.

Max 2 pag formato A4 carattere times new roman 12

foto comprese

salvare e inviare la relazione come cognome.nome.pdf es. Tavagnacco.Claudio.pdf