

Práctica N°1

10 | 10

Viernes 26 agosto 2016

DEMOSTRACIÓN DE LA VELOCIDAD DE HIDRATACIÓN DEL DIÓXIDO DE CARBONO

OBJETIVOS

2 | 2

General: Determinar la velocidad de hidratación y los factores que la afectan del dióxido de carbono mediante la cinética química.

Específicos:

- ① Determinar los factores que alteran la velocidad de la reacción química.
- ② Identificar el pH de la reacción química mediante el cambio de color del indicador.
- ③ Determinar como la reacción se ve afectada por el tiempo y la temperatura de la solución.

METODOLOGIA

2 | 2

(INICIO)



Tomar 10 ml de solución (bebida carbonatada)
y colocarlo en un matraz Erlenmeyer.



Agregar 3 o 4 gotas de indicador azul
de bromotimol.



la solución
se volverá
amarilla

añadir 1 o 2 ml de NaOH 0.1M y mezclar
por rotación del matraz.



De amarillo se
tornará azul
y de nuevo
amarillo

Emplear un cronómetro para tomar el
tiempo del cambio.



Añadir más NaOH



Tomar nota de los resultados



(FIN)

TABLAS

$$\begin{array}{c|c} 4 & 4 \end{array}$$

PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS , TABLA NO. 1

SUSTANCIA	FORMULA	MASA MOLAR	DISOLVENCIA	DENSIDAD	FUSION	EVAPORACION	LIQUIDAD	EN H2O	20°C	20°C	390°C	1390°C	350°C	ND
Hidróxido de sodio	NaOH	40 g/mol	Aqua destilada	18 g/mol	18 g/mol	18 g/mol	18 g/mol	0.78 g/ml	200°C	200°C	770°C	270°C	0.3 g/ml	ND
Hidróxido de calcio	Ca(OH)2	74 g/mol	Aqua destilada	18 g/mol	18 g/mol	18 g/mol	18 g/mol	0.78 g/ml	200°C	200°C	770°C	270°C	0.3 g/ml	ND
Ácido carbonico	CO2	44 g/mol	Aqua destilada	18 g/mol	18 g/mol	18 g/mol	18 g/mol	1.07 g/ml	-50°C	-50°C	-88°C	-88°C	0.7 ml	ND
Ácido carbonico	CO2	44 g/mol	Aqua destilada	18 g/mol	18 g/mol	18 g/mol	18 g/mol	1.07 g/ml	-50°C	-50°C	-88°C	-88°C	0.7 ml	ND

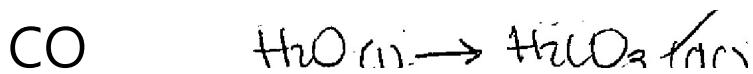
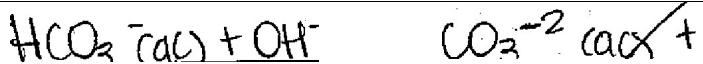
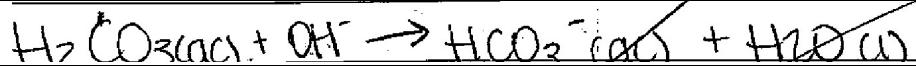
$$\text{Fever} = ?$$

~~TOXICIDADES, ANTIDOTOS Y FORMAS DE DESCHILO~~

* CONTINUACIÓN TABLA TOXICIDADES

Dioxido de carbono	La inhalación causa maleo, sofocación, dolor de cabeza, confusión mental, congelación de la persona con los ojos que dejan la piel seco y dañado.	Buscar una corriente de aire o respirar con un ventilador artificial. Al contacto con los ojos lavar con agua por 15 minutos.	Debe descubrirse al aire libre, se debe quemar lentamente pues una degeneración rápida provoca la formación de hielo seco.	Por el contacto con los ojos o la piel lavar con agua la parte afectada, por inhalación salir al aire libre o respirar aire fresco. Por ingestión inducir el vómito grande cantidad de agua.	Y el contenido no monedado por la instalación de eliminación de residuos.
--------------------	---	---	--	--	---

REACCIONES



OBSERVACIONES

bromotimol.

los primeros

co

aminoilic.

emulsion

~~disminución~~

separación

filtros (7 seg)

2DA MEZ.

* ESPONTÁNEA
D

concentración no afectó

