

INSTITUCION EDUCATIVA EUGENIO FERRO FALLA

TALLER TEORIAS ACIDO-BASE

GRADOS UNDECIMOS-JORNADA MAÑANA

PROFESOR: FELIX ALBERTO CORTES MUÑOZ



NOMBRE: _____ GRADO: _____

- 1) Un auxiliar de laboratorio de la Universidad Surcolombiana requiere identificar y clasificar compuestos químicos en ácidos y bases que se utilizan en las prácticas de laboratorio, según la teoría de Arrhenius, como se clasifican los siguientes compuestos químicos:

A) $\text{Zn}(\text{OH})_2$

B) NaOH

C) $\text{Al}(\text{OH})_3$

D) H_2S

E) HI

F) $\text{Pt}(\text{OH})_4$

G) $\text{Co}(\text{OH})_2$

H) H_2O

I) H_3PO_4

J) HNO_2

- 2) Desarrollar los anteriores compuestos químicos según la teoría de Arrhenius, como se muestra en el siguiente ejemplo del HCl



$\text{Zn}(\text{OH})_2$

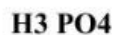
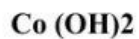
NaOH

$\text{Al}(\text{OH})_3$

H_2S

HI

$\text{Pt}(\text{OH})_4$



- 3) Clasificar los siguientes compuestos según la teoría de Bronsted y Lowry en ácidos o bases



- 4) Escriba los ácidos conjugados de las bases y bases conjugadas de los ácidos, según la teoría de Bronsted y Lowry

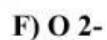
■ ACIDOS

BASES CONJUGADAS



■ BASES

ACIDOS CONJUGADOS



- G) HTe^-
- H) NH_3
- I) HPO_4^{2-}
- J) ClO_3^-

5) Completar el siguiente cuadro de acuerdo a las teorías de Arrhenius, Bronsted-Lowry y Lewis

TEORIA	ACIDO	BASE	LIMITACION
ARRHENIUS			
BRONSTED-LOWRY			
LEWIS			

“EL GENIO SE HACE CON 1% DE TALENTO Y UN 99% DE TRABAJO”

Albert Einstein