

Machala, 6 de noviembre del 2024

Magister
Cinthia Chica Gómez
GERENTE GENERAL SEDUIN S.A.

Asunto: Personal

Yo, Leandro Agustín Caicedo Ibáñez, con cédula de ciudadanía 1716999147, en calidad de Docente de la asignatura de química y biología, periodo lectivo 2024-2025; en atención al procedimiento institucional solicito muy respetuosamente se me conceda permiso a la jornada de trabajo el día 18 de noviembre del 2024 de siete de la mañana a catorce horas con treinta minutos de la tarde, por motivo de mi incorporación de la maestría que se llevará a cabo en la ciudad de Cuenca el día antes mencionado a las 12H00.

Por lo expuesto solicito de manera muy respetuosa se me pueda otorgar el permiso respectivo con cargo a mis días de vacaciones.

Nota: Adjunto documento de respaldo (invitación al evento) y plan de contingencia para los cursos de segundo BGU A-B en la asignatura de química.

Deseándole éxitos en su vida personal, profesional y laboral le quedo muy agradecido de antemano.

Particular que comunico para los fines pertinentes.



Mgs. Leandro Agustín Caicedo Ibáñez
DOCENTE
C.I. 171699914-7

UNEMI
POSGRADOS



CELEBRAMOS TU
LOGRO
PROFESIONAL

CEREMONIA DE
GRADUACIÓN
CUENCA

2023 - 2024

LUNES

18

NOVIEMBRE

ADMISIÓN

2

ACOMPAÑANTES

HORA

12:00

M.

LUGAR

MANSIÓN "VIZCAYA"
CUENCA - ECUADOR

CIRCUNVALACIÓN "SUR"

RECOMENDAMOS ASISTIR UNA HORA ANTES

PLAN DE CONTIGENCIA

ASIGNATURA QUÍMICA

FECHA: 18 DE NOVIEMBRE DEL 2024

CURSO: SEGUNDO BGU A-B

SEGUNDO BGU A: PRIMERA Y SEGUNDA HORA

SEGUNDO BGU B: SÉPTIMA Y OCTAVA HORA

1. Teniendo en cuenta la teoría de Arrhenius identifica cuales de estos compuestos son ácidos y cuales bases:

A) HI	B) NaCl	C) Zn(OH) ₂	D) Al(OH) ₃
E) HNO ₃	F) CaCO ₃	G) H ₂ S	H) KNO ₃

2. En las siguientes reacciones de equilibrio ácido – base, identifica los pares conjugados ácido-base:

• $\text{CH}_3\text{COO}^- + \text{HCN} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH} + \text{CN}^-$
• $\text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCO}_3^- + \text{OH}^-$
• $\text{H}_2\text{PO}_4^- + \text{NH}_3 \rightarrow \text{HPO}_4^{2-} + \text{NH}_4^+$
• $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{NO}_3^-$
• $\text{CN}^- + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCN} + \text{OH}^-$
• $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Cl}^- \rightarrow \text{HCl} + \text{HSO}_4^-$
• $\text{HSO}_4^- + \text{OH}^- \rightarrow \text{SO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$
• $\text{H}_2\text{S} + \text{NH}_2^- \rightarrow \text{HS}^- + \text{NH}_3$
• $\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{NO}_3^-$
• $\text{CN}^- + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HCN} + \text{OH}^-$
• $\text{NO}_2^- + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_2 + \text{OH}^-$
• $\text{HBr} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_3\text{O}^+ + \text{Br}^-$
• $\text{HS}^- + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{S} + \text{OH}^-$
• $\text{H}_2\text{PO}_4^- + \text{OH}^- \rightarrow \text{HPO}_4^{2-} + \text{H}_2\text{O}$
• $\text{H}_2\text{PO}_4^- + \text{HCl} \rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4 + \text{Cl}^-$

3. Realice el símbolo de Lewis de los siguientes elementos y compuestos.

1. Cloro	2. Sodio	3. Oxígeno	4. Bromo
5. Dióxido de carbono	6. Cloruro de litio	7. Ácido nítrico	8. Hidróxido de calcio

NOTA: TODOS LOS EJERCICIOS DEBEN ESTAR RESUELTOS EN EL CUADERNO CON SU RESPECTIVO ENUNCIADO, ENUMERADOS Y CON SU PROCEDIMIENTO.

Mgs. Leandro Agustín Caicedo Ibáñez
DOCENTE