



CURSO: 2 BAC
DOCENTE: Ing. Diego Gómez M.
FECHA: 17 de enero del 2022
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:

INSTRUCCIONES: Por favor lee detenidamente

- Antes de empezar a contestar, escuche las indicaciones del profesor/a y lea detenidamente cada pregunta. Utilice
- correctamente los espacios dejados para las respuestas.
- Cuida tu caligrafía y ortografía, así como el aseo y presentación.
- Los borradores, tachones y enmendaduras (uso de corrector) anulan la pregunta.
- Razona y decida por la mejor alternativa de respuesta.
- La calificación de la prueba tiene una valoración de 10/10
- Cualquier intento de copia o fraude se le retirará el examen con la calificación de 01/10
- ¡MUCHOS ÉXITOS!

1. Subraye la respuesta correcta

1 pt.

- Una reacción en la que se produce un desprendimiento de calor recibe el nombre de:

- Exotérmica
- Exógena
- De intercambio energético
- Endotérmica

2. Escoge la respuesta correcta

- Aquellas reacciones en las que a partir de un compuesto se obtienen varios productos recibe el nombre de:

1 pt.

- Reacción de síntesis múltiple
- Reacción de descomposición
- Reacción de doble sustitución
- Reacción de cambio isomérico

3. La combustión del propano se realiza según la reacción $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ Si se hacen reaccionar 66 g de propano con 96 g de oxígeno. Calcular los pesos moleculares o masas atómicas (Datos. Masas atómicas C = 12, H = 1 y O = 16.)

2 pts.

4. Realiza el siguiente ejercicio de igualación por tanteo

¿Cuál será el coeficiente del cloruro de potasio en la ecuación que se muestra, para que esté balanceada?

2 pts.



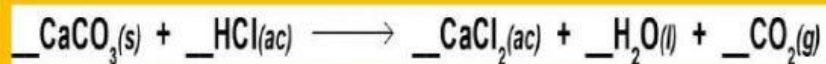
5. Iguala la siguiente reacción a partir del método matemático

2 pts.



6. Iguala la siguiente reacción a partir del método de óxido reducción

2 pts.



Elaborado por:	Revisado por:	Aprobado por: 2 pts.
Ing. Diego Gómez M. DOCENTE	Coordinador/a COMISIÓN ACADÉMICA	Dra. Cecilia Domínguez H. VICERRECTORA