

Curso de “Iniciación a la Exobiología”

Trabajo Práctico nro3

Investigue y responda con la mejor precisión posible:

- 1) ¿Cómo se describen las reacciones químicas?
- 2) ¿Por qué los lados de una ecuación química deben estar balanceadas? Efectúe el balance de la ecuación que representa la formación del agua a partir del H_2 y del O_2 elementales.
- 3) ¿Todas las reacciones químicas prosiguen hasta que se agotan los reactivos?
- 4) ¿Cómo interactúan realmente las moléculas o los átomos para llevar al cabo los cambios químicos?
- 5) ¿Cómo se mide la concentración de una solución?
- 6) Difusión es la tendencia de las moléculas a dispersarse en el medio o el recipiente en el que se encuentran. ¿En qué se diferencian la difusión y la ósmosis? ¿En que se parecen?
- 7) ¿Por qué una hoja de lechuga se pone más firme y fresca al sumergirla en agua?
- 8) Describa las leyes que rigen los intercambios de energía.
- 9) ¿Por qué la aparente discrepancia entre la entrada y la salida de energía en las reacciones nucleares contradicen la primera ley de la termodinámica?
- 10) ¿Qué significa reacción exergónica?

Ing. Ftal María D. Suárez de Podestá

Universidad Nacional de Formosa (UNaF)
(Docente e Investigadora)
Secretaria Científica del Observatorio NOVA PERSEI II
Asesora del Curso de Exobiología

Prof. Dr. Raúl R. Podestá

Presidente LIADA
Director de Observatorio NOVA PERSEI II
Universidad Nacional de Formosa (UNaF)
(Docente e Investigador)
Coordinador de la Sección Exobiología
Coordinador del Curso