**UNIVERSIDAD NACIONAL AUTÓNOMA DE MÉXICO**

**FACULTAD DE QUÍMICA**

DEPARTAMENTO DE QUÍMICA INORGÁNICA Y NUCLEAR

1114 QUÍMICA GENERAL I (LABORATORIO)

**TAREA PREVIA 11**

**Contesta adecuadamente las siguientes preguntas.**

1.- ¿Cómo se define la constante de Avogadro?

|  |
| --- |
|  |

2.- Escriba la ley de los gases ideales e incluya todas las variables involucradas.

|  |
| --- |
|  |

3.- ¿Qué es la reacción de electrólisis del agua?

a) Escribe la ecuación química (iónica) de la ***media*** **reacción de** **reducción** del agua a hidrógeno elemental.

b) Escribe la ecuación química (iónica) de la ***media*** **reacción de** **oxidación** del agua a oxígeno elemental.

c) Si a partir de agua se genera 1 mol de hidrógeno gaseoso, ¿Qué cantidad de sustancia (en mol) de electrones se requieren para dicha transformación?

|  |
| --- |
|  |

4.- Sobre corriente eléctrica:

a) ¿Cómo se define la intensidad de corriente eléctrica?

b) ¿Cómo se calcula la carga que ha circulado en un circuito cuando se impone una intensidad de corriente constante?

c) ¿Cómo se puede calcular el número de electrones que han circulado en un circuito una vez que se conoce la carga total que fluyó?

|  |
| --- |
|  |