

EXAMEN DE LA PRÁCTICA NÚMERO DE AVOGADRO

ALUMNO: _____

1.- Escribe las semirreacciones de óxido-reducción que ocurren en cada electrodo al llevarse a cabo el proceso de electrólisis del agua.

2.- Si en el proceso de electrólisis del agua se utilizan 2 moles de electrones, calcula el volumen de H_2 y O_2 que obtendrías en el laboratorio que se encuentra a $20^\circ C$ y 0.77 atm.

3.- ¿Qué significado tiene el número de Avogadro?

4.- Escribe la reacción de electrólisis del agua.

5.- La práctica del número de Avogadro se realiza sobre la base del volumen de H_2 obtenido, ¿qué consideraciones debemos de tener en cuenta, si queremos realizar **los cálculos** con base al volumen de O_2 obtenido y porqué?

6.- Defina electrólisis y electrolito