

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.- Diga las características experimentales que debe de tener una excelente capa monomolecular.
- 7.- Como lleva a cabo el cálculo del área de la capa monomolecular. Explique cada paso.
- 8.- Defina electrólisis y electrolito
- 9.- Diga usted a que cree que se deba la diferencia tan grande que existe en los resultados de ambos experimentos.