

GUIA PARA EL EXAMEN EXTRAORDINARIO DE QUIMICA 2

- 1.- Da un ejemplo de Balanceo por tanteo
- 2.- ¿Cuáles son los pasos para hacer un balance algebraico?
- 3.- ¿Qué significa oxidar? Y ¿Qué es reducir?
- 4.- Calcula la molaridad de 5gr de NaCl disueltos en 1.2 litros de agua
- 5.- ¿Cuál es el volumen de 1 mol de cualquier gas a presión y temperatura ambiente?
- 6.- Calcula el porcentaje de una mezcla que contiene 8gr de azúcar y 500ml de agua.
- 7.- Calcula cuantas partes por millón de cloro tiene 800ml de agua a la que se le agregaron 5mg de cloro.
- 8.- ¿Cómo se define un ácido y una base?
- 9.- ¿Cómo mides el pH de una solución?
- 10.- ¿Cómo calculas el pH de una solución?
- 11.- Explica el proceso para hacer una titulación acido-base.
- 12.- Da un ejemplo de alcano y escribe su formula
- 13.- Da un ejemplo de alcohol y escribe su formula
- 14.- Da un ejemplo de ácido carboxílico y escribe su formula
- 15.- Da un ejemplo de amina y escribe su formula
- 16.- Escribe la fórmula de todos los óxidos de Titanio y da sus nombres, empleando el método stock, el sistemático y el tradicional de la IUPAC.
- 17.- Escribe la fórmula de todos los anhídridos de Carbono y da sus nombres.
- 18.- Escribe la fórmula de todos los hidruros de Cromo y da sus nombres.
- 19.- Escribe la fórmula de todos los hidrácidos de Flúor y da sus nombres.
- 20.- Escribe la fórmula de todos los Oxácidos de carbono y da sus nombres.

