Práctica No. 8

CALCULAR LA CANTIDAD DE NITRATO DE COBRE FORMADO

Objetivo: Que los alumnos realicen reacciones químicas y apliquen sus conocimientos de estequimetría.

Material:	Sustancias:
Soporte de fierro	Lámina de cobre
Anillo de fierro	Acido nítrico (Conc.)
Tela de alambre	
Balanza	
Mechero de Bunsen	
Vaso de precipitados de 250 ml.	
Pinzas para vaso de presipitados.	

Desarrollo:

1. Pesar un vaso limpio y seco _____g.
2. Poner 10 ml. de ácido nítrico concentrado.
3. Pesar un pedazo de lámina de cobre (aprox. 2g) _____g
4. Poner la lámina en el ácido que tiene el vaso y dejarlo reaccionar hasta que se desintegre completamente.
5. Escriba la ecuación de la reacción y balancearla.

$$4HNO_3 + C_u \text{ _____ } Cu(NO_3)_2 + 2NO_2 + 2H_2O$$

6. Hacer el cálculo químico.
7. Después de que termine la reacción se pone a calentar hasta evaporar toda el agua.
8. Pesar nuevamente el vaso con el residuo obtenido que es nitrato de cobre y compararlo con el calculo obtenido

* NOTA: No se aspiren los vapores desprendidos.

Práctica No. 8

CALCULAR LA CANTIDAD DE NITRATO DE COBRE FORMADO

Alumno (a) _____Gpo._____Sem. _____

1.- ¿Qué sucede a la lámina de cobre al ponerla en HNO_3?

_____

2.- ¿Qué compuesto se desprende formando vapores de color café?

_____

3.- ¿De qué color es el Nitrato de Cobre formado?

_____

REPORTE:

Práctica No. 7

NUMERO DE MOLES DE OXIGENO EN EL CLORATO DE POTASIO

Alumno (a) _____ Gpo.____ Sem._____

1.- Anota la ecuación balanceada de la descomposición del Clorato de Potasio.

_____

_____

_____

2.- Cuántas mol de oxígeno obtuviste experimentalmente.

_____

_____

_____

3.- Qué cantidad de $KClO_3$ deberíamos emplar para obtener 2 moles de O.

_____

_____

_____

4.- Equivale este resultado al teórico? que se debe esa diferencia?

_____

_____

_____

Práctica No. 6

UN MOL EXPRESADO EN GRAMOS

Alumno (a) _____ Gpo_____ Sem_____

1.- Anota las definiciones de :

Masa Atómica

_____

_____

Peso Molecular

_____

_____

Mol

_____

_____

2.- A cuántos moles equivalen 500 gramos de cada una de las sustancias siguientes: H_2SO_4, HCl, HNO_3, $KMnO_4$.

_____

_____

3.- A cuantos mililitros equivalen 5 moles de H_2O?

_____

_____

Práctica No. 5

FENOMENOS DE OXIDACION Y REDUCCION

Alumno (a)._____Gpo._____Sem._____

1.- ¿Cuál es el color del C_uSO_4?

2.- ¿Qué color observaste al final de la práctica?

3.- Anota la reacción entre el Zinc y el Sulfato de cobre.

4.- ¿Qué elemento se oxidó y cuál se redujo?

5.- ¿Cambió la coloración del cobre al contacto conla flama?

6.- ¿Con qué elemento de los que forman la mezcla del airese combinó?

7.- ¿Qué compuesto de formó?

8.- Completa la reacción. $C_u(s) + O_2\ (g)$ _____ _____

9.- ¿Qué número de oxidación posee el cobre como elemento?

10.-¿Si el número de oxidación del átomo de oxígeno desde el -2 cuál es el del cobre si el compuesto formado por C_uO?

11.-¿Qué elemento se oxidó?

12.-¿Qué elemento se redujo?

13.- Completa la reacción Z_n+ HCl _____ _____

+ _____

14.- ¿A qué sustancia corresponde el gas que se desprende?

15.- ¿Qué nombre recibe el compuesto que queda en el tubo de ensayo al terminar la reacción?

16.- El Z_n se oxidó o se redujo al tomar el compuesto Z_nCl_2?

17.-.¿Qué elemento se redujo?