CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III

TERCERO BLANCO

TEMARIO PRIMER PARCIAL TERCER RIMESTRE

1.-CALCULAR LA MASA MOLAR MOLECULAR DE LOS SIGUENTES COMPUESTOS QUÍMICOS:

PERMANGANATO E POTASIO

KMnO4

2.-HIDROXIDO DE ALUMINIO

Al (OH)3

3.-GLUCOSA

C6 H12 O6

4.-Cuántos gramos hay en 5 moles de C6 H12 O6 ( glucosa )

Planteamiento

5.-Explique que es plato del bien comer

6.-Qué es una ecuación química

7.-Cuáles son las partes de una ecuación química y ejemplifique

8.-Que indica el coeficiente estequíométrico

9.-Que indica el subíndice y en que parte se encuentra en el símbolo del elemento

10.-Qué significa el triángulo en una ecuación química

11.-Qué gas se desprende al apagarse un vela o un cerillo

12.-La flecha horizontal en una ecuación química qué indica:

13.-Realice el balanceo en las siguientes ecuaciones químicas:

DESCOMPOSICIÓN DDEL PERMNGANATO DE POTASIO

2 KClO3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ KCl + O2

FORMACIÓN DEL AMONIACO

N2  + H2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_NH3

14.-Es la unidad que se utiliza para medir la cantidad de energía que requiere nuestro organismo:

15.-Qué estudia la estequiometría:

16.-Qué establece la ley de la conservación de la materia y quién la propone