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

 EJERCICICIOS

EQUIVALENCIA 1 CAL = 4.2 j

Transforma 15 cal a Joules 15 x 4.2 = 63 joules

R= 63 J

Cuántas calorías hay en 200 j 200 entre 4.2

R= 47.61 cal

Cuántos gramos hay en 7.2m oles de Na 2 O (ÓXIDO DE SODIO)

 Planteamiento

Na = 23 X 2 = 46 1mol 62 g/mol

O =16 X 1 = 16 7.2 mol = ¿

 62 gr/mol R = 446.4 grs

Cuántos moles hay en 700 grs de H2 SO4 ácido sulfúrico

H =

S =

O =