INSTRUCCIONES.- RESUELVE LOS SIGUIENTES EJERCICIOS DE CANTIDAD DE SUSTANCIA.

1.- ¿CUAL ES LA CANTIDAD DE DIOXIDO DE CARBONO EN GRAMOS QUE SE OBTIENE AL COMBINAR \_\_\_\_\_ gr DE OCTINO QUE SE COMBINA CON 2 GRAMOS DE OXIGENO?

2.- ¿CUAL ES LA CANTIDAD DE VAPOR DE AGUA EN GRAMOS QUE SE OBTIENE EN UNA REACCION DE COMBUSTION EN DONDE SE COMBINAN \_\_\_\_ gr DE NONADECINO QUE REACCIONA CON 2 GRAMOS DE OXIGENO?

3.- ¿Cuál ES LA CANTIDAD DE AGUA EN GRAMOS QUE SE OBTIENE EN UNA REACCION DE NEUTRALIZACION EN DONDE SE COMBINAN 25 GRAMOS DE CARBONATO DE OSMIO VI CON \_\_\_\_ GRAMOS DE FOSFATO DE MANGANESO VII?

4.- SI COMBINAMOS 10 GRAMOS DE FOSFATO DE PLOMO IV CON \_\_\_\_\_\_ GRAMOS DE NITRATO DE BISMUTO V . ¿Cuántos GRAMOS DE NITRATO DE PLOMO IV SE OBTENDRAN?

INSTRUCCIONES: EFECTUA LAS SIGUIENTES REACCIONES DE COMBUSTION Y BALANCEA POR EL METODO DE TANTEO

1.- HEXANO + O2

2.- DECINO + O2

3.- BUTENO + O2

4.- PROPANO + O2

INSTRUCCIONES: LA FORMULA DE LOS SIGUIENTES OXIDOS METALICOS Y NO METALICOS.

1.- OXIDO DE ALUMINIO

2.- OXIDO DE HIERRO III

3.- OXIDO DE OSMIO VI

4.- OXIDO DE CALCIO

5.- OXIDO DE BISMUTO V

6.- OXIDO DE POTASIO

7.- OXIDO DE MAGNESIO

8.- OXIDO DE ESTAÑO IV

9.- MONOXIDO DE CARBONO

10.- TRIOXIDO DE AZUFRE

11.- PENTAOXIDO DE DICLORO

12.- MONOXIDO DE CLORO

INSTRCCIONES ESCRIBE LA FORMULA DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS INORGANICOS.

1.- SULTATO DE ALUMINIO

2.- ACIDO PERCLORICO

3.- HIDROXIDO DE HIERRO III

4.- HIDRURO DE CALCIO

5.- CARBONATO DE CALCIO

6.- ACIDO SULFURICO

7.- ACIDO CLORHIDRICO

8.- SULFURO DE CALCIO

9.-CLORURO DE ALUMINIO

10 – NITRATO DE CALCIO

INSTRUCCIONES: EFECTUA LAS SIGUIENTES REACCIONES Y BALANCEALAS POR TANTEO

1.- ACIDO CARBONICO + FOSFATO DE ESTAÑO IV

2.- CARBONATO DE MANGANESO VII + FOSFATO DE BISMUTO V

3.- HIPOCLORITO DE CALCIO + SULFATO DE BISMUTO V

4.- ACIDO BROMHIDRICO + HIDROXIDO DE ESTAÑO IV

5.- ACIDO SULFURICO + HIDROXIDO DE ALUMINIO

INSTRUCCIONES: OBTEN LA FORMULA MINIMA DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS.

1.- ACIDO FOSFORICO

2.- NITRATO DE ANTIMONIO V

3.- CARBONATO DE OSMIO VI

INTRUCCIONES: DEMUESTRA LA LEY DE LA CONSERVACION DE LA MATERIA CONSIDERANDO LAS SIGUIENTES REACCIONES.

SULFATO DE BISMUTO V + NITRATO DE ALUMINIO

ACIDO FOSFORICO + HIDROXIDO DE CALCIO

INSTRUCCIONES: ONTEN LA FORMULA MINIMA DE LOS SIGUIENTES CONPUESTOS

1.- ACIDO FOSFORICO

2.- PERCLORATO DE HIERRO II

3.- NITRATO DE ANTIMONIO V

4.- FOSFATO DE MANGANESO VII