EVALUACION BIMESTRAL DE CIENCIA Y TECNOLOGIA

TERCER BIMESTRE

- TERCERO DE SECUNDARIA –

1. Balancear:

$C_6H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$. Dar como respuesta la suma de los coeficientes.

a) 32 b) 30 c) 33 d) 34 e) 35

2. El combustible C_3H_8 reacciona con el oxígeno, originando CO2 la reacción es :
   a. Hidrólisis d) Catálisis
   b. Electrolisis e) Endotérmica
   c. Combustión completa

3. Balancear: $NH_3 + O_2 \rightarrow NO + H_2O$ e indicar los coeficientes.

a) 4, 5, 4, 3 b) 1, 1, 2, 3 c) 3, 2, 2, 3

d) 4, 3, 2, 2 e) 4, 5, 4, 6

4. Señala qué tipo es la siguiente reacción:

KClO3 → KCl + O2

a) Descomposición b) Combinación c) Simple de desplazamiento

d) Neutralización e) combustión

5.-Hallar la $\sum$ de coeficientes de

$$H_3PO_4 + Ca \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2$$

a) 4 b) 9 c) 10 d) 12 e) 15

LIVEWORKSHEETS

6. Balancear por redox y señalar el coeficiente del agua :

$$HNO_3 + H_2S \rightarrow NO + S + H_2O$$

a) 1 b) 2 c) 3 d) 4 e) 6

7. Dentro de una cámara de gas la temperatura es constante y la presión es de 500 pascal con un volumen final de 12.5 L, si al final la presión disminuye a 250 pascal, ¿Cuál es el volumen?

a) 6.75 L b) 6.25 L c) 5.62 L d) 25 L e) 8.75 L

8. El alcohol etílico es un desinfectante que es útil en esta época de pandemia. Su fórmula es CH3CH2OH. Determine cuantos gramos de oxigeno hay en 552g alcohol.

A) 200 g B) 256 g C) 192 g D) 146 g E) 208 g

LIVEWORKSHEETS

9. Calcular la masa que presenta un recipiente de 6 litros con NH_3 a 1,64 atm y 27° C.

a) 1,4 g b) 2,8 g c) 6,8 g d) 13,6 g e) 22,8 g

10. Cinco litros de una muestra gaseosa se encuentran a una presión de 3 atm y 27 °C. ¿Qué volumen ocuparía el gas bajo una presión de 6 atm y 87 °C?

a) 6 L b) 2,5 L c) 4 L d) 3 L e) 8 L

Ing. César Loo

LIVEWORKSHEETS