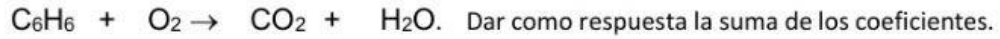


EVALUACION BIMESTRAL DE CIENCIA Y TECNOLOGIA

TERCER BIMESTRE

- TERCERO DE SECUNDARIA –

1. Balancear:



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

2. El combustible C_3H_8 reacciona con el oxígeno, originando CO_2 la reacción es :

- a. Hidrólisis d) Catálisis
b. Electrolisis e) Endotérmica
c. Combustión completa

3. Balancear: $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \rightarrow \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ e indicar los coeficientes.

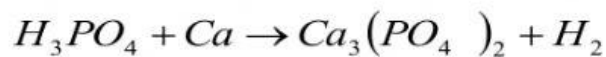
- a) 4, 5, 4, 3 b) 1, 1, 2, 3 c) 3, 2, 2, 3
d) 4, 3, 2, 2 e) 4, 5, 4, 6

4. Señala qué tipo es la siguiente reacción:



- a) Descomposición b) Combinación c) Simple de desplazamiento
d) Neutralización e) combustión

5.-Hallar la \sum de coeficientes de



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

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



- 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 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$. Determine cuantos gramos de oxígeno hay en 552g alcohol.

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

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