

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

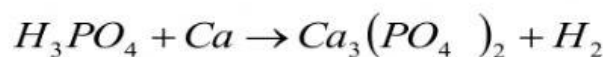
- a) 4, 5, 4, 3                      b) 1, 1, 2, 3                      c) 3, 2, 2, 3  
d) 4, 3, 2, 2                      e) 4, 5, 4, 6

4. Señala qué tipo es la siguiente reacción:



- 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  $\text{NH}_3$  a 1,64 atm y  $27^\circ \text{C}$ .

- 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  $27^\circ \text{C}$ . ¿Qué volumen ocuparía el gas bajo una presión de 6 atm y  $87^\circ \text{C}$ ?

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

Ing. César Loo