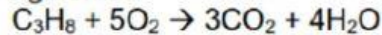


TEMA 6: ESTEQUIOMETRIA AGUA Y SOLUCIONES

1. ¿Cuántos mol-g de oxígeno se requieren para la combustión de 24 mol - g de gas propano (C_3H_8)?. La ecuación es la siguiente:



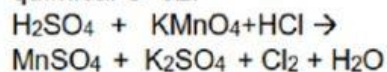
- a) 4,8 b) 100 c) 120
d) 110 e) 130

2. ¿Cuántos gramos de Zinc ($Zn=65$) se requieren para reaccionar con suficiente cantidad de ácido sulfúrico y producir 20 mol de hidrógeno. De acuerdo a la siguiente ecuación:



- a) 1300 b) 1200 c) 1000
d) 1100 e) 1400

3. ¿Cuántos mol-g de cloro se obtendrán a partir de 4900g de ácido sulfúrico, de acuerdo a la siguiente ecuación química: $S=32$.



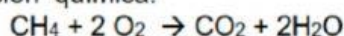
- a) 31,25 b) 83,33 c) 30,25
d) 30,75 e) 32,75

4. Calcular la cantidad de $CaCO_3$ necesaria para obtener 66g de óxido carbónico por tratamiento de esa sustancia con ácido clorhídrico según:



- a) 80 b) 90 c) 100
d) 150 e) 120

5. ¿Cuántos litros de oxígeno se requieren para la combustión completa de 40 litros de gas Metano? Bajo la siguiente reacción química:



- a) 60 b) 90 c) 70
d) 80 e) 100