MONTESSORI GLOBAL SCHOOL

"Desarrollando conocimiento a través de la creatividad"

323001009315

EXAMEN DE IND. QUÍMICA

IV PERIODO

GRADO 8°

Nombre:_____ **Fecha:**_____

1. ¿Cuántos gramos de amoniaco reaccionarán para producir 108 g de agua, según la reacción mostrada? P.M.(NH_3 = 17; H_2O = 18).

$$4\ NH_3 + 5O_2 \rightarrow 4NO + 6H_2O$$

Realiza el procedimiento y escoge la opción correcta.

A) 17g→ B) 34g C) 54g D) 68g

2. ¿Cuántos gramos de Potasio(K) se requieren para producir 560g de Hidróxido de Potasio (KOH)?

P.A.(H = 1 , O = 16 , K = 39) $K + H_2O \rightarrow KOH + H_2$

Realiza el procedimiento y escoge la opción correcta.

A) 195g B) 390g C) 560g D) 360g

3. ¿Cuántos gramos de dióxido de carbono (CO_2) se producirán por la combustión completa de 6 moles de propano (C_3H_8)? (P.M.(CO_2) = 44)

$$C_3H_8 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$$

LIVEWORKSHEETS

Realiza el procedimiento y escoge la opción correcta.

A)792g B) 440g C) 220g D) 396g

LIVEWORKSHEETS