TAREA

APELLIDOS Y NOMBRES:

AÑO:

TAREA PARA LA CASA

1. En la descomposición de 3,4 gramos de H_2O_2, ¿cuántos gramos de O_2 se obtienen?

$$2H_2O_2 \rightarrow 2H_2O + O_2$$

A) 3,2 B) 1,6 C) 0,8
D) 6,3 E) 0,4

2. Cuántas moles de $FeCl_3$ se formarán al reaccionar 280 g de Fe con cloro en:

$$Fe + Cl_2 \rightarrow FeCl_3$$

PA (Fe = 56, Cl = 35,5)

A) 1 B) 1,5 C) 0,8
D) 2,3 E) 5

3. Cuántas moles de P_2O_5 se forman debido a la reacción de 4 gramos de P_4 con oxígeno en:

$$P_4 + O_2 \rightarrow P_2O_5$$

PA (P = 31)

A) 0,087 B) 0,032 C) 0,043
D) 0,065 E) 0,021

4. Cuántos gramos de oxígeno se necesitan para quemar 132 gramos de C_3H_8 (propano) en:

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

PA (C = 12)

A) 240 B) 384 C) 480
D) 90 E) 450

5. Cuántos gramos de $NaNO_3$ se descomponen para obtener 160 gramos de oxígeno en:

$$NaNO_3 \rightarrow NaNO_2 + O_2$$

PA (Na = 23, N = 14)

A) 320 B) 460 C) 530
D) 710 E) 850

LIVEWORKSHEETS