

TAREA

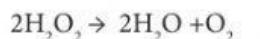
APELLIDOS Y NOMBRES:

AÑO:

T

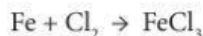
AREA PARA LA CASA

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



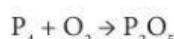
- A) 3,2 B) 1,6 C) 0,8
D) 6,3 E) 0,4

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



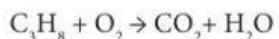
- PA (Fe = 56, Cl = 35,5)
A) 1 B) 1,5 C) 0,8
D) 2,3 E) 5

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



- 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:



- 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:



- PA (Na = 23, N = 14)
A) 320 B) 460 C) 530
D) 710 E) 850