

1.- a) ¿Cuántos moles de hidrógeno hay en el matraz? 0'446 moles de H₂
b) ¿Cuántos gramos? 0'893 g

2.- Masa molar de la acetona = 57'89 g/mol.

3.- T = 586 K (313 °C)

4.- V (H₂) = 27'4 mL

5.- Sí (Se duplica la presión)

6.- ¿A qué presión estará sometido el gas? P = 2800 mmHg (3'68 atm)

7.- V = 71'75 mL

8.- V = 5 L