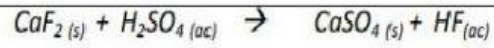


- 1- El ácido fluorhídrico se utiliza habitualmente en la industria petrolífera para purificar las rocas graníticas que son el origen de muchos combustibles. Según la siguiente reacción de formación del HF:



- a) Intenta establecer que masa de HF se produce si inicialmente se tiene 16,0 mol de H_2SO_4 .
- b) Si se forman 46 g de HF, ¿Podría fundamentar mediante cálculos, qué masa de CaF_2 se necesita para lograr dicha cantidad de producto?

	CaF_2	H_2SO_4	$\rightarrow \text{CaSO}_4$	HF
Cantidad Química(mol)				
Masa Molecular(g/mol)				
Número de partículas				

- 1 - El propano C_3H_8 se utiliza comúnmente para cocinar y para calentar el ambiente mediante las estufas a gas. Esto sucede debido a que cuando reacciona con el dióxigeno del ambiente se desprende calor.



- a) Teniendo en cuenta esta reacción, ¿Qué cantidad de propano se necesita para desprender 745 g de CO_2 ?
- b) ¿Cuántas partículas de CO_2 se desprenden? ¿Qué tipo de partículas son?

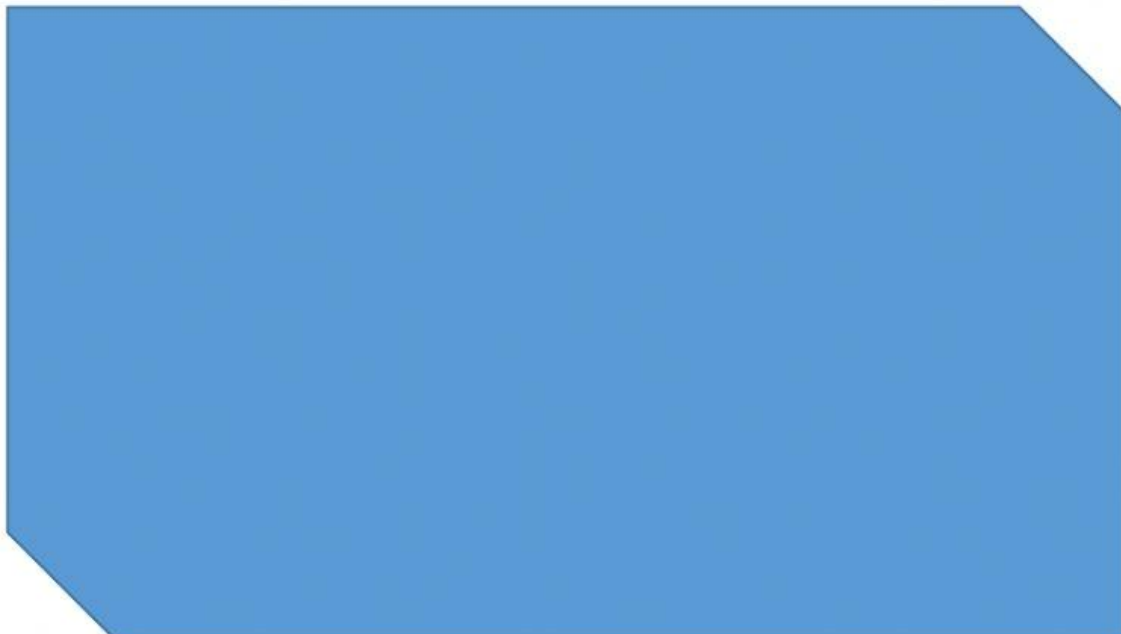
R: a) 5,63 mol b) $1,02 \times 10^{25}$ moléculas

	C_3H_8	O_2	\rightarrow	CO_2	H_2O
Cantidad Química(mol)					
Masa Molecular(g/mol)					
Número de partículas					

Se preparan 600,0mL de solución acuosa disolviendo 62,0g de KNO_3 (nitrato de potasio) en agua destilada.

- Indica cuál es el soluto y cuál el solvente.
- Calcula la concentración de la solución en g/L y en mol/L.
- Un químico distraído vuelca la mitad de la solución preparada sobre la mesa del laboratorio. ¿Cuál será la concentración del resto que quedó en el recipiente?

Masa(g)	Masa molecular \overline{M}	Volumen(l)	Cantidad química(mol)	g/l	Molaridad (mol/l)



Una solución de carbonato de potasio (K_2CO_3) se preparó disolviendo 15,0g de dicha sal en 60,0g de agua. Calcula la concentración en % m/m.

$$\% \frac{m}{m} = \frac{\text{masa de soluto}}{\text{masa de solución}} \times 100 =$$