

1. Formula o nombra, según corresponda.

SnO ₂	
Óxido férrico	
Heptaóxido de dimanganeso	
N ₂ O ₄	
Óxido de arsénico (III)	
FeH ₃	
PbI ₂	
Trifluoruro de aluminio	
Fe(NO ₃) ₃	
Ca(OH) ₂	
Carbonato de sodio	
Sulfato de estaño (IV)	

2. Contesta:

- Definición de mol.
- Nombra cinco factores de los que depende la velocidad de una reacción química.

3. Ajusta las siguientes reacciones:

- $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- $\text{FeS} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{SO}_2$
- $\text{N}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{NH}_3$
- Oxidación del aluminio

4. Tenemos la siguiente reacción ajustada:



Si tenemos 0,5 kg de cinc, ¿qué volumen de hidrógeno (en c.n. de presión y temperatura) se forma?

Datos: $M_{\text{Zn}} = 65,4 \text{ u}$; $M_{\text{H}} = 1 \text{ u}$.

5. Queremos fabricar 10 kg de dióxido de azufre, ¿cuánto azufre necesitamos? Datos: $M_{\text{S}} = 32 \text{ u}$; $M_{\text{O}} = 16 \text{ u}$.

-----ooo000ooo-----