



EXPERIENCIA

Acceder a la web:



<http://www.educaplus.org/game/reduccion-de-fe-iii-a-fe>

Realizar las experiencias que a continuación se detallan y recoger en la tabla:

- ✓ La masa inicial de los reactivos
- ✓ La masa sobrante de los reactivos
- ✓ La masa de los productos

EXPERIENCIAS 1 y 2

- Iniciar la reacción colocando **masas (aproximadamente) iguales de los reactivos**. Anota las cosas que te parezcan relevantes
- Repetir la experiencia con masas distintas y que el resultado sea similar (sobre CO)

EXPERIENCIAS 3 y 4

- Diseñar dos experiencias en la cual el reactivo limitante sea el CO (Exp 3, Exp 4)

EXPERIENCIA 5

- Diseñar una experiencia en la cual la reacción sea completa (no sobre ningún reactivo) (Exp 5)

	REACTIVOS INICIAL		REACTIVOS FINAL		PRODUCTOS		Limitante
	Fe ₂ O ₃	CO	Fe ₂ O ₃	CO	CO ₂	Fe	
Ex. 1							
Exp. 2							
Exp. 3							
Exp. 4							
Exp 5							

- A la vista de los datos recogidos en la tabla ¿eres capaz de establecer cuál es la relación entre los gramos consumidos de Fe₂O₃ y los de CO para que la reacción sea completa (no sobre reactivos)?
- ¿Qué tiene que ocurrir para que el reactivo limitante sea el Fe₂O₃?



EXPERIENCIA 6

- Comprobar que la ley de conservación de la masa se cumple en todos los casos.

	REACTIVOS INICIAL		REACTIVOS FINAL		PRODUCTOS		CONSERV. MASA	
	Fe ₂ O ₃	CO	Fe ₂ O ₃	CO	CO ₂	Fe	INICIAL	FINAL
Ex. 1								
Exp. 2								
Exp. 3								
Exp. 4								
Exp 5								

EXPERIENCIA 7

- Usar la hoja de cálculo del laboratorio para obtener la relación en moles y llegar **al ajuste de la ecuación**.