**EXPERIENCIA**



Acceder a la web:

[**http://www.educaplus.org/game/reduccion-de-fe-iii-a-fe**](http://www.educaplus.org/game/reduccion-de-fe-iii-a-fe)

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

* + Las 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** | |  |
|  | **Fe2O3** | **CO** | **Fe2O3** | **CO** | **CO2** | **Fe** | **Limitante** |
| 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** | |
|  | **Fe2O3** | **CO** | **Fe2O3** | **CO** | **CO2** | **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***.