



**REACTIVO LIMITANTE**

NOMBRE DEL ALUMNO: \_\_\_\_\_

PROFESOR: \_\_\_\_\_ GRUPO: \_\_\_\_\_

**2. Espacio sugerido:** Laboratorio de usos múltiples.

**3. Desempeño y habilidades:**

1. Fundamenta opiniones sobre los impactos de la ciencia y la tecnología en su vida cotidiana, asumiendo consideraciones éticas. <sup>(2)</sup>
2. Contrasta los resultados obtenidos en una investigación o experimento con hipótesis previas y comunica sus conclusiones. <sup>(5)</sup>
3. Explicita las nociones científicas que sustentan los procesos para la solución de problemas cotidianos. <sup>(7)</sup>
4. Identifica problemas, formula preguntas de carácter científico y plantea las hipótesis necesarias para responderlas. <sup>(3)</sup>
5. Obtiene, registra y sistematiza la información para responder a preguntas de carácter científico, consultando fuentes relevantes y realizando experimentos pertinentes. <sup>(4)</sup>
6. Contrasta los resultados obtenidos en una investigación o experimento con hipótesis previas y comunica sus conclusiones. <sup>(5)</sup>
7. Aplica los conceptos de reactivo limitante y reactivo en exceso.
8. Determina en una reacción química cual es el reactivo limitante y cuál es el reactivo en exceso.

**4. Marco Teórico:**

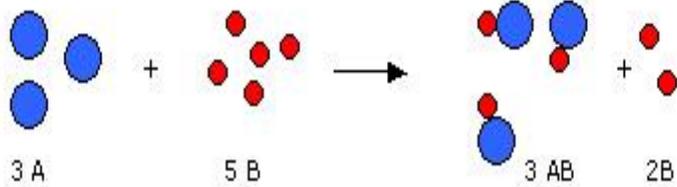
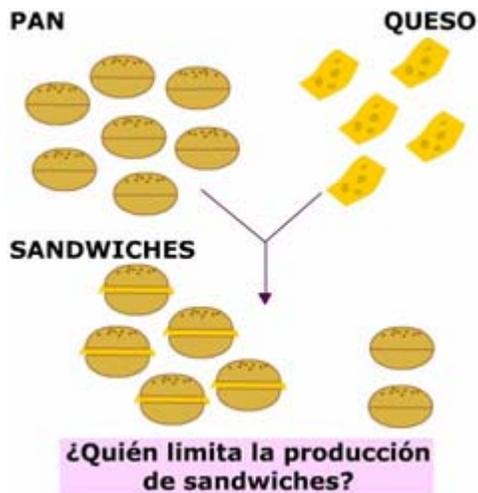
Cuando se ha ajustado una ecuación, los coeficientes representan el número de átomos de cada elemento en los reactivos y en los productos. También representan el número de moléculas y de moles de reactivos y productos.

Cuando una ecuación está ajustada, la estequiometría se emplea para saber los moles de un producto obtenidas a partir de un número conocido de moles de un reactivo. La relación de moles entre reactivo y producto se obtiene de la ecuación ajustada. A veces se cree equivocadamente que en las reacciones se utilizan siempre las cantidades exactas de reactivos. Sin embargo en la práctica normal suele ser que se use un exceso de uno o más reactivos, para conseguir que reaccione la mayor cantidad posible del reactivo menos abundante.



Cuando una reacción se detiene porque se acaba uno de los reactivos, a ese reactivo se llama reactivo limitante.

Aquel reactivo que se ha consumido por completo en una reacción química se le conoce con el nombre de reactivo limitante pues determina o limita la cantidad de producto.



**Reactivo limitante** es aquel que se encuentra en defecto basado en la ecuación química ajustada.

**Cuestionario.**

1. Define reactivo limitante.

---

---

---

2. Define reactivo en exceso.

---

---

---



