

tercer

PERIODO

2 TEMAS 2 FOLIOS

1 Ambiente

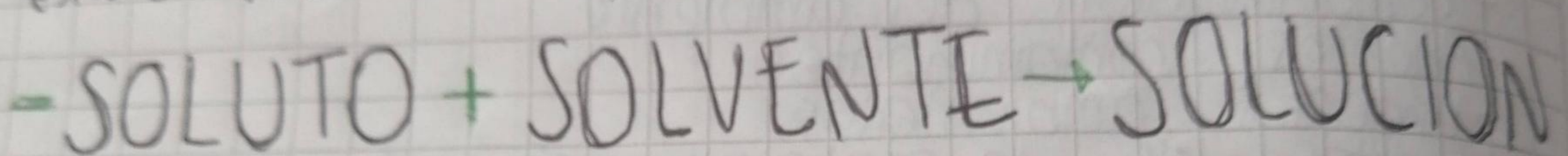
- Importancia de los recursos
- Tipos de recursos
- Uso racional de los recursos
- Contaminación del ambiente
- Agentes contaminantes
- Impactos ambientales
- Efectos de la contaminación sobre la salud y el ambiente

2 Gases

- Propiedades y variables de los gases
- Teoría cinética molecular de los gases
- Ley de Boyle (Relación presión - volumen)
- Ley de Charles (Relación volumen - temperatura)

SOLUCIONES QUÍMICAS

son mezclas homogéneas (una fase) que contienen dos o más tipos de sustancias denominadas soluto y solvente; que se mezclan en proporciones variables; sin cambio alguno en su composición, es decir no existe reacción química.



Soluto

- Es la sustancia que se disuelve dispersa o solubiliza y siempre se encuentra en menor proporción ya sea en peso o volumen.
- En una solución pueden haber varios solutos
- A la naturaleza del soluto se deben el color el olor y la conductividad eléctrica de las disoluciones
- El soluto da el nombre a la solución

ACTIVIDAD

1 Calcula el % de soluto en 13g de bromuro en 110 g de solución.

$$m \text{ soluto} = 13 \text{ g}$$

$$V \text{ solución} = 110 \text{ g}$$

$$\% = \frac{\text{Solutos}}{\text{Solución}} \times 100 \Rightarrow \frac{13 \text{ g}}{110 \text{ g}} \times 100 = 11,8\%$$

2 Calcula el % de soluto en 10g de cloruro de sodio en 125g de solución

$$m \text{ soluto} = 10 \text{ g}$$

$$V \text{ solución} = 125$$

$$\% = \frac{10 \text{ g}}{125} \times 100 = 8 \%$$

3 calcula el % de soluto en 15 ml de Solvente con 204 de soluto

$$\% \text{ soluto} = ?$$

$$m \text{ soluto} = 2,04$$

$$\text{Solvente} = 15 \text{ ml}$$

$$V \text{ solución} = 17,04$$

$$\% = \frac{2,04}{17,04} \times 100 = 11,9$$

4 calcula el % de soluto en 11 ml de solvente con 2,09 ml de soluto

$$V \text{ soluto} = 2,09 \text{ ml}$$

$$V \text{ solvente} = 11 \text{ ml}$$

$$V \text{ solución} = 13,09$$

$$\% = \frac{2,09}{13,09} \times 100 = 15,9$$