**Colegio República Argentina**

**O’Carrol # 850- Fono 72- 2230332**

 **Rancagua**

**PAUTA DE CORRECCIÓN EVALUACIÓN FORMATIVA**

|  |
| --- |
| Nombre: |
| Curso: Séptimos años Fecha : **Semana 6** del 04 al 08 de mayo. |
| Objetivos: **OA 13**: Explicar el comportamiento de gases ideales en situaciones cotidianas, considerando: Factores como presión, volumen y temperatura. La teoría cinético-molecular.**OA 14**: Explicar la clasificación de la materia en sustancias puras y mezclas. |

**He escrito la siguiente pauta de corrección para que revises tus respuestas y puedas confirmar tu avance en la unidad.**

**I. Identifica los estados de la materia en la siguiente imagen y escribe la definición del estado gaseoso.**

****

 SÓLIDO LÍQUIDO GASEOSO

Definición de gas:

Es el estado de la materia que presenta mayor separación entre sus partículas debido en gran medida a la gran energía cinética (del movimiento) que tienen dichas partículas.

**II. Selección única.**

|  |  |
| --- | --- |
| 1 | B |
| 2 | A |
| 3 | D |
| 4 | B |

**III. Identifica las siguientes imágenes, señala si son sustancias puras o mezclas.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  |  |  |
| Mezcla (heterogénea) | Sustancia pura (Elemento) | Sustancia pura (Compuesto) |
| LAS TRIBULACIONES DE UNA TAZA DE TE | TESOROS DEL ALMA | Ley del salero - IES Chile | Crean barra de cereal que reduce riesgo de diabetes y baja el ... |
| Mezcla (homogénea) | Sustancia pura (Compuesto) | Mezcla (heterogénea) |