

Evaluare inițială

Stare de agregare. Corp. Substanță. Proprietăți ale substanțelor

1. Realizați corespondența

Solid – lichid	sublimare
Gaz – lichid	desublimare
Lichid - gaz	topire
Lichid – solid	solidificare
Solid – gaz	condensare
Gaz – solid	evaporare

2. Clasificați în corpuri, substanțe și materiale:

Inel de aur	
Apă	Corp
O cărămidă	
Aer	Substanță
Aur	
Cărămidă	Material
Apa dintr-un pahar	
Aerul dintr-un balon	

3. Clasificați proprietățile fizice în observabile sau măsurabile:

Culoare

Densitate

Duritate

Gust

Temperatură de topire

Solubilitate

Miros

Temperatura de fierbere

4. Identificați tipul proprietăților:

- a) Apa este lichidă la temperatura obișnuită;
- b) Iaurtul se obține prin fermentația laptelui;
- c) Zahărul pudră se obține prin mărunțirea zahărului tos;
- d) Lemnul nu conduce curentul electric;
- e) Alcoolul fierbe la 78 grade Celsius;
- f) Lemnul arde, producând căldură;
- g) Oțetul se poate produce prin fermentația vinului;
- h) Saramura se obține prin dizolvarea sării în apă.

5. Efectuați transformările:

$$5 \text{ cm}^3 = \quad \text{dm}^3 \qquad 7800 \text{ kg/m}^3 = \quad \text{g/cm}^3$$

$$8 \text{ g} = \quad \text{kg} \qquad 4 \text{ kg} = \quad \text{g}$$

$$8,9 \text{ g/cm}^3 = \quad \text{kg/m}^3 \qquad 30 \text{ m}^3 = \quad \text{dm}^3$$