

REVISÃO DE QUÍMICA 9º ANO

1. Observe os fenômenos abaixo e relacione-os com as mudanças de estado físico:

- a) Uma vasilha com água deixada no freezer.
- b) Uma toalha molhada deixada no sol.
- c) O derretimento de um pedaço de chumbo quando aquecido.

2. Observe a tabela com os pontos de fusão e ebulição de algumas substâncias e responda aos itens:

	Ponto de fusão (°C)	Ponto de ebulição (°C)
Oxigênio	-218,4	-183
Fenol	43	182
Pentano	-130	36,1

- a) Qual é a temperatura em que o oxigênio passa de líquido para gasoso?
- b) Qual substância gasta mais energia em forma de calor para se tornar gasosa?
- c) Qual a substância possui o menor ponto de fusão?
- d) Qual o estado físico de cada substância à uma temperatura de 40°C?

3. “O que pesa mais: um quilo de algodão ou um quilo de chumbo?” Um estudante, ao ser surpreendido com essa pergunta, automaticamente respondeu: “Um quilo de chumbo!” Ele está certo ou errado? Justifique sua resposta.

4. Calcule a densidade de um material, sabendo que 60g desse material ocupam o volume de 12mL.

5. A densidade do ouro é de 19,3g/cm³. Qual a massa de 100cm³ de ouro?

6. Observe a tabela e responda:

a) O que acontece com a solubilidade desse sal de acordo com a temperatura?

b) À temperatura de 50°C, qual a quantidade de água dissolve totalmente 50g de KCl?

7. Página 37 (questão 24)

Temperatura (°C)	Solubilidade (g/100g H ₂ O)
	KCl
0	27,6
10	31,0
20	34,0
30	37,0
40	40,0
50	42,6

8. Considerando as cidades São Paulo e Santos em destaque na figura ao lado, em qual delas o garoto está submetido

a maior pressão atmosférica? Qual relação disso com a força da GRAVIDADE? Comente.

