

Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	

1. Arraste e solte os nomes nos locais corretos:



CLASSIFICAÇÃO DOS COLOIDES DE ACORDO COM A FASE DISPERSA E O MEIO DE DISPERSÃO*				
Coloide	Fase dispersa	Meio de dispersão	Exemplos	
	líquido	gás	neblina, desodorante	
	sólido	gás	fumaça, poeira	
	gás	líquido	espuma de sabão e de combate a incêndios	
	gás	sólido	isopor, poliuretano	

aerossol
sólido

espuma
sólida

espuma

aerossol
líquido

2. Arraste e solte os nomes nos locais corretos:

CLASSIFICAÇÃO DOS COLOIDES DE ACORDO COM A FASE DISPERSA E O MEIO DE DISPERSÃO*				
Coloide	Fase dispersa	Meio de dispersão	Exemplos	
	líquido	líquido	leite, maionese, manteiga	
	líquido	sólido	margarina, opala, pérola	
	sólido	líquido	tinta, creme dental	
	sólido	sólido	vidro e plástico pigmentado	

sol

emulsão

sol sólido

emulsão
sólida

3. (Cesgranrio-RJ) Considere o quadro a seguir.
Ligue os corretos.

solução coloidal suspensão solução verdadeira

Propriedade	Dispersão A	Dispersão B	Dispersão C
Natureza das moléculas	átomos, íons ou pequenas moléculas	macromoléculas ou grupos de moléculas	partículas visíveis a olho nu
Efeito da gravidade	não sedimenta	não sedimenta	sedimenta rapidamente
Uniformidade	homogênea	não tão homogênea	heterogênea
Separabilidade	não pode ser separada por filtração	pode ser separada somente por membranas especiais	pode ser separada por papel de filtro



4. Em relação aos materiais coloidais, julgue os itens, marcando **C** para os corretos e **E** para os errados.

- a) Gel é uma dispersão coloidal na qual o meio de dispersão é sólido, e o disperso é líquido. ☒
- b) Os coloides são facilmente perceptíveis a olho nu. ☒
- c) Sol é uma dispersão coloidal na qual o meio de dispersão e o disperso são líquidos. ☒
- d) O efeito Tyndall pode ser utilizado para identificação de sistemas coloidais. ☒

ATIVIDADE 1

Classifique os coloides representados pelas imagens a seguir (aerossol, emulsão, espuma, sol, gel), considerando o tipo de partícula coloidal.



a) Espuma de barbear



b) Geleia



c) Mousse para cabelo



d) Maionese

ATIVIDADE 2

Azeite e vinagre, quando misturados, separam-se logo em duas camadas. Porém, adicionando-se gema de ovo e agitando-se a mistura, obtém-se a maionese, que é uma dispersão coloidal. Nesse caso, qual a função da gema de ovo?

- a) Tensoativa. d) Emulsificante.
b) Hidrolisante. e) Catalisador.
c) Oxidante.