

Escola/Colégio:	
Disciplina: <b>QUÍMICA</b>	Ano/Série:
Estudante:	



1) Classifique as substâncias abaixo como orgânicas e inorgânicas.

- a.  $C_4H_{10}$
- b.  $CO$
- c.  $C_2H_5OH$
- d.  $CaCO_3$

2) Classifique como orgânico (**O**) ou inorgânico (**I**):

- ( ) Geralmente são eletrólitos, bons condutores de eletricidade.
- ( ) Formado por poucos elementos, mas, responsável pela maioria das substâncias existentes.
- ( ) Pouco solúveis em água.
- ( ) Em sua maioria possuem alto ponto de fusão e ebulição.

3) (UDESC) Assinale a alternativa correta com relação aos compostos orgânicos:

- a) Os compostos orgânicos, sem exceção, resistem a altas temperaturas.
- b) A maioria é solúvel em solventes polares.
- c) Todos sem exceção existem na natureza.
- d) Os elementos mais frequentes são C, H, N e O.

4) São características dos compostos orgânicos:

- a) geralmente polares e bons condutores de eletricidade.
- b) maioria moleculares e baixo ponto de fusão e ebulição.
- c) reagem rapidamente e possuem baixos valores de ponto de fusão e ebulição.
- d) apolares e bastante solúveis em água.