

SOSQUIMICA – PROF. SAUL SANTANA

Universidade Federal de Sergipe

Pró-Reitoria de Graduação - Coordenação de Concurso Vestibular

PROCESSO SELETIVO SERIADO / 2012

1a SÉRIE - QUÍMICA.

31. Uma mistura preparada com 50 mL de álcool comum + 50 mL de água	33. Sobre a classificação periódica dos elementos,
0 0 - possui duas fases.	0 0 - a eletronegatividade aumenta do carbono para o oxigênio.
1 1 - pode ser separada por filtração.	1 1 - os elementos do mesmo grupo possuem a mesma carga nuclear.
2 2 - conduz muito bem a corrente elétrica.	2 2 - no grupo 18 falta 1 elétron para os elementos completarem a última camada da configuração eletrônica.
3 3 - tem densidade igual à da água.	3 3 - os elementos do grupo 1 formam cátions com carga 1+.
4 4 - quando destilada, libera o álcool primeiro.	4 4 - os elementos do grupo 16 formam ânions com carga 1-.
32. A combustão completa do etanol, C_2H_6O	34. O HCl (g), quando dissolvido em água
0 0 - pode ser representada pela equação $C_2H_6O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$.	0 0 - pode ser neutralizado com solução de $NaOH$ (aq).
1 1 - envolve apenas compostos formados por ligações covalentes.	1 1 - libera ions H^+ (aq).
2 2 - tem como produtos dois óxidos moleculares.	2 2 - apresenta caráter básico.
3 3 - tem uma substância simples e uma composta como reagentes.	3 3 - forma Cl_2 (aq) por dissociação iônica.
4 4 - necessita mais oxigênio do que a combustão incompleta.	4 4 - forma ligações de van der Waals com a água.
	35. A condução de eletricidade
	0 0 - é boa em sólidos metálicos.
	1 1 - pode ser explicada pelo modelo atômico de Dalton.
	2 2 - ocorre em soluções de ácidos fortes.
	3 3 - é ausente na água destilada.
	4 4 - é boa no açúcar comum (sacarose).



QUÍMICA

	31	32	33	34	35
00	F	F	V	V	V
11	F	V	F	V	F
22	F	V	F	F	V
33	F	V	V	F	F
44	V	V	F	F	F

F I M.

Prof. Saul Santana