



Curso:
Un. Curricular:
Aluno(a):

Técnico Têxtil: Malharia e Confecção
Fundamentos de Química

Professor: Sabrina Moro Villela Pacheco
Turma:
Data:

EXERCÍCIOS – ÓXIDOS

- 1) Defina o que são óxidos, classifique-os quanto ao tipo de ligação existente entre o oxigênio e o outro elemento existente na molécula e dê exemplos.
- 2) Escreva o nome dos seguintes óxidos e classifique-os em moleculares ou iônicos.

a) P_2O_3	b) N_2O_4	c) Li_2O	d) PbO	e) SnO_2
f) SO_3	g) CaO	h) Fe_2O_3	i) S_2O_4	j) SiO_2

- 3) Equacione a reação dos seguintes óxidos com água:
a) óxido de lítio b) óxido de potássio c) óxido de cálcio d) óxido de bário
- 4) (CEFET-PR) Algumas substâncias químicas são conhecidas por nomes populares. Assim temos, por exemplo, sublimado corrosivo ($HgCl_2$), cal viva (CaO), potassa cáustica (KOH) e espírito de sal (HCl). Tais compostos pertencem, respectivamente às funções:
a) ácido, base, óxido e sal
b) sal, sal, base e ácido
c) ácido, base, sal e óxido
- 5) (UFPE) Anidrido sulfúrico é a denominação do óxido de enxofre que, ao reagir com água, forma o ácido sulfúrico, sendo assim um dos causadores da chuva ácida. Qual deve ser a fórmula molecular desse óxido?
- 6) (F.C.Chagas-BA) Obtém-se uma solução alcalina (básica) quando se mistura água com:
a) cloro
b) vinagre
c) gás carbono
d) soda cáustica
e) suco de limão
- 7) (Vunesp) Chuva ácida resulta da combinação de água da atmosfera com dióxido de enxofre ou com trióxido de enxofre. Escreva:
a) as equações química balanceadas das reações de cada um dos dois óxidos com água:
b) os nomes dos produtos das reações dos dois óxidos com água.