

## Bases ou hidróxidos

1. (Pucsp 2014) Um óxido básico é um óxido iônico que reage com água tendo um hidróxido como produto.

São óxidos básicos todas as seguintes substâncias:

- a)  $\text{CO}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{TiO}_2$ .
- b)  $\text{CaO}$ ,  $\text{Na}_2\text{O}$ ,  $\text{K}_2\text{O}$ .
- c)  $\text{CaSO}_4$ ,  $\text{MgO}$ ,  $\text{CO}$ .
- d)  $\text{Li}_2\text{O}$ ,  $\text{Mg(OH)}_2$ ,  $\text{SiO}_2$ .
- e)  $\text{KHO}_3$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{BaSO}_4$ .

2. (Enem 2015) A soda cáustica pode ser usada no desentupimento de encanamentos domésticos e tem, em sua composição, o hidróxido de sódio como principal componente, além de algumas impurezas. A soda normalmente é comercializada na forma sólida, mas que apresenta aspecto "derretido" quando exposta ao ar por certo período.

O fenômeno de "derretimento" decorre da

- a) absorção da umidade presente no ar atmosférico.
- b) fusão do hidróxido pela troca de calor com o ambiente.
- c) reação das impurezas do produto com o oxigênio do ar.
- d) adsorção de gases atmosféricos na superfície do sólido.
- e) reação do hidróxido de sódio com o gás nitrogênio presente no ar.