

ÓXIDOS



ALUNO: _____ TURMA: _____

(UEFS – BA) Cal viva, cal hidratada e calcário são substâncias empregadas para a correção da acidez de solos. Essas três substâncias são classificadas, respectivamente, como:

- a) óxido básico, hidróxido e sal.
- b) óxido básico, óxido ácido e sal.
- c) óxido ácido, hidróxido e ácido.
- d) hidróxido, hidrácido e óxido básico.
- e) hidróxido, hidrácido e óxido ácido.

(UEG – GO) Por definição, óxido é todo composto binário que contém o oxigênio como o elemento químico mais eletronegativo, e sabe-se que, dependendo de sua natureza química, esse apresentará comportamento químico diferente. A seguir são apresentados quatro óxidos.



Para essas espécies químicas, constata-se que

- a) (I) é um óxido básico.
- b) (II) forma solução ácida em água.
- c) (II) e (III) reagem entre si formando sal.
- d) (III) reage com ácido formando sal e água.
- e) (IV) apresenta o oxigênio com número de oxidação igual a –2.

(IFRR) Segundo Comitê das Olimpíadas Rio 2016, combinação de peróxido de hidrogênio com cloro “enganou” sistema que mede aspecto da água na piscina do Maria Lenk. O peróxido de hidrogênio pode ser encontrado em qualquer mercado especializado em manutenção de piscinas. O produto oxidante elimina a matéria orgânica, deixando a água livre de bactérias e fungos nocivos.

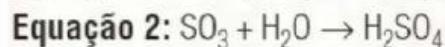
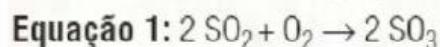


A fórmula química, nome usual e sua classificação quanto às funções inorgânicas são, respectivamente:

- a) Água, H_2O , hidreto.
- b) Água oxigenada, H_2O_2 , ácido.
- c) Água oxigenada, H_2O_2 , óxido.
- d) Água, H_2O_2 , óxido.
- e) Água oxigenada, H_2O , óxido.



Muitas Indústrias e fábricas lançam para o ar, através de suas chaminés, poluentes prejudiciais às plantas e aos animais. Um desses poluentes reage quando em contato com o gás oxigênio e a água da atmosfera, conforme as equações químicas:



De acordo com as equações, a alteração ambiental decorrente da presença desse poluente intensifica o(a)

- a) formação de chuva ácida.
- b) surgimento de ilha de calor.
- c) redução da camada de ozônio.
- d) ocorrência de inversão térmica.
- e) emissão de gases de efeito estufa.