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.



(I) – $C\ell_2O_7$ (II) – CaO (III) – SO_3 (M) – Na_2O_2

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.

LIVEWORKSHEETS

(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.

enem 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:

Equação 1: $2\ SO_2 + O_2 \rightarrow 2\ SO_3$

Equação 2: $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$

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.

LIVEWORKSHEETS