



**3^a
SÉRIE**

CANAL SEDUC-PI3



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

**REVISÃO ENEM
(CONTINUAÇÃO)**



TEMA GERADOR:

**ARTE NA
ESCOLA**



DATA:

04.11.19

05. Em razão da produção de alimentos em escala cada vez maior, os nutrientes do solo que dão vida às plantas vão se esgotando. Para supri-los, produtos químicos conhecidos como fertilizantes são incorporados à terra em quantidades crescentes. A incorporação desses produtos químicos traz benefícios e também malefícios, pois, entre outros problemas, pode tornar o solo ácido e impróprio ao cultivo. Para correção da acidez do solo, o procedimento de rotina é a calagem através da incorporação de um óxido básico.

É correto afirmar que esse óxido básico pode ser

- a) ~~MgO₂~~
 b) ~~CaO~~
 c) ~~SO₂~~
 d) ~~NaO~~
 e) ~~CO~~
- *ÓXIDO ACÍDO
 METAL + OXIGÊNIO.
 $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$
- *ÓXIDO BÁSICO
 METAL + OXIGÊNIO
 $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca(OH)}_2$
- *ÓXIDOS NEUTROS: NO; NO₂; CO

LETRA:B

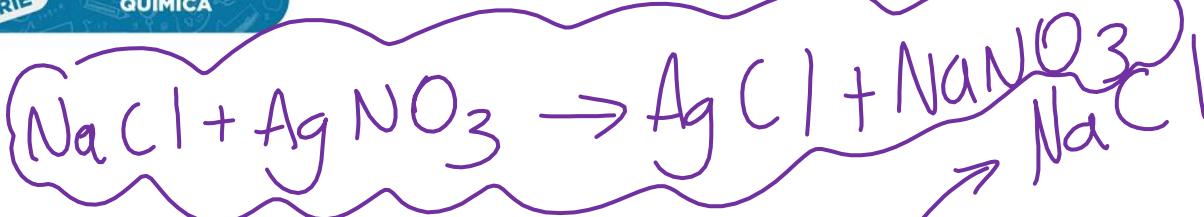
06. Um aluno, trabalhando no laboratório de sua escola, deixou cair uma certa quantidade de solução alcoólica de fenolftaleína sobre um balcão que estava sendo limpo com sapólio. O local onde caiu a fenolftaleína adquiriu, quase que imediatamente, uma coloração violácea.

Esse aluno, observando a mancha violácea, concluiu que:

- a) o sapólio deve ser um meio ácido.
- b) o sapólio deve ser um meio alcalino.
- c) o sapólio deve ser um meio neutro.
- d) sapólio tem características de um sal.
- e) a fenolftaleína removeu o sapólio do local.

BÁSICO
(BASE)

LETRA: B

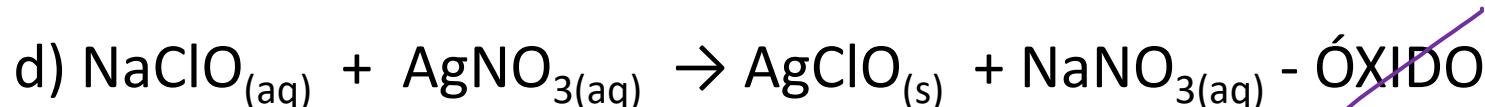
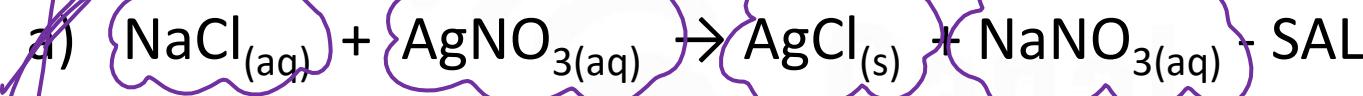


07. (C5H17) Quando tocamos em objetos, deixamos várias substâncias neles, uma delas é o cloreto de sódio, expelido pelo suor. Para encontrar impressões digitais, os investigadores borrifam, nos objetos que o suspeito tocou, uma solução de nitrato de prata que, ao entrar em contato com o cloreto de sódio, reage formando o cloreto de prata, sólido, e o nitrato de sódio, aquoso. O cloreto de prata é um sólido branco e, quando exposto à luz, revela as linhas da impressão digital do criminoso.





A reação química utilizada para identificar as impressões digitais de criminosos, bem como a função química correta a que pertencem os compostos, é



COMENTÁRIO

Cloreto de sódio: NaCl(aq)

Nitrato de prata: $\text{AgNO}_3\text{(aq)}$

Cloreto de prata: $\text{AgCl}_{(s)}$

Nitrato de sódio: $\text{NaNO}_3\text{(aq)}$

Todos os compostos são sais inorgânicos.

Assim a reação completa, será:



LETRA:A

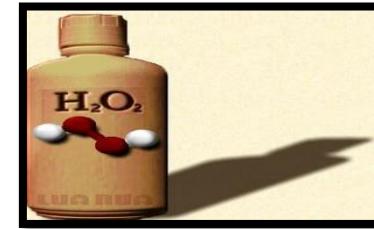


08.(UFC) A água oxigenada se decompõe em água e oxigênio. Quando um frasco de água oxigenada é aberto, não se visualiza a liberação de oxigênio, porém quando ela é usada para desinfetar um corte em que houve sangramento, essa visualização é imediata.

A diferença de velocidade de decomposição entre os dois casos pode ser explicada:

- a) pela maior concentração de reagentes no sangue.
- b) pela menor temperatura no local cortado.
- c) pela diminuição do ponto de ebulição da água.
- d) pela fase de agregação dos reagentes dentro do frasco.
- e) pela presença de um catalisador no sangue.

ACELERAR A REAÇAO.



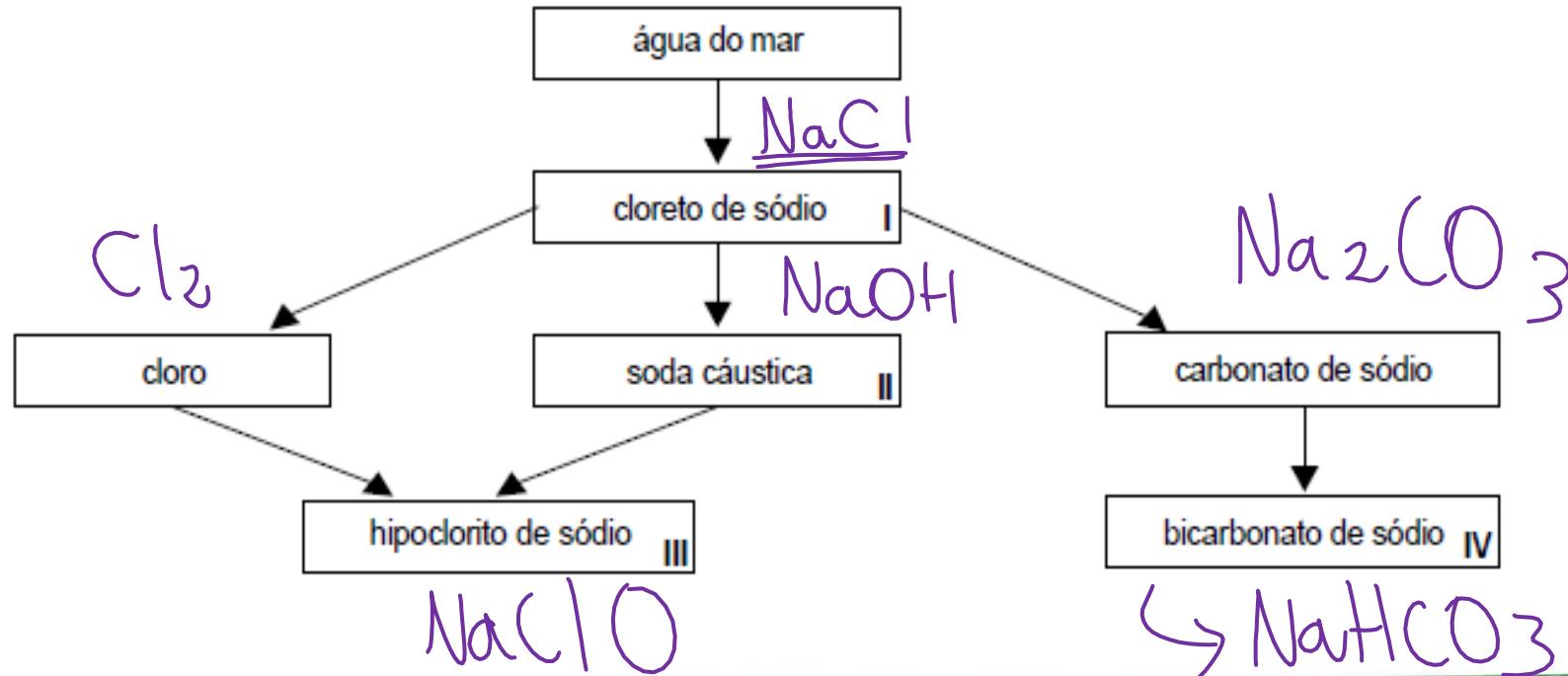
Algumas reações são favorecidas pela luz, como a decomposição da água oxigenada, por isso os frascos que você encontra nas farmácias são escuros.

A reação de decomposição da água oxigenada pela luz é **fotólise**.

A enzima presente no sangue que acelera a decomposição do peróxido de hidrogênio é denominada: **PEROXIDASE**.



09. (C_7H_{25}) A água do mar pode ser fonte de materiais utilizados pelo ser humano, como os exemplificados no esquema abaixo.



Os materiais I, II, III e IV existem como principal constituinte ativo de produtos de uso rotineiro. A alternativa que associa corretamente **água sanitária**, **fermento em pó** e **solução fisiológica** com os materiais obtidos da água do mar é

	água sanitária	fermento em pó	solução fisiológica
(A)	II	III	IV
(B)	III	I	IV
(C)	III NaClO	IV NaHCO_3	I NaCl
(D)	II	III	
(E)		IV	III

10- (ENEM 2010) O lixão que recebia 130 toneladas de lixo e contaminava a região com o seu chorume (líquido derivado da decomposição de compostos orgânicos) foi recuperado, transformando-se em um aterro sanitário controlado, mudando a qualidade de vida e a paisagem e proporcionando condições dignas de trabalho para os que dele subsistiam.

Revista Promoção da Saúde da Secretaria de Políticas de Saúde. Ano 1, no 4, dez. 2000 (adaptado).

Quais procedimentos técnicos tornam o aterro sanitário mais vantajoso que o lixão, em relação às problemáticas abordadas no texto?

- a) O lixo é recolhido e incinerado pela combustão a altas temperaturas.
- b) O lixo hospitalar é separado para ser enterrado e sobre ele, colocada cal virgem.
- c) O lixo orgânico e inorgânico é encoberto, e o chorume canalizado para ser tratado e neutralizado
- d) O lixo orgânico é completamente separado do lixo inorgânico, evitando a formação de chorume.
- e) O lixo industrial é separado e acondicionado de forma adequada, formando uma bolsa de resíduos.