



Ministério da Educação  
Secretaria de Educação Profissional e Tecnológica  
Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Rio Grande do Sul

## RESPOSTA AOS RECURSOS

### CARGO: ASSISTENTE DE LABORATÓRIO

## PROTOCOLO: 540

Inscrição: 555768

Candidato: ELAINE SMILEWSKI

Campus: Feliz

Dt.Envio: 20/05/2014 16:28:45

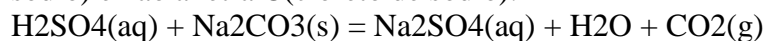
Questão: 8

Bibliografia:

[http://pt.webqc.org/balance.php?reaction=H2SO4\(aq\)+%2B+Na2CO3\(s\)+%3D+Na2SO4\(aq\)+%2B+H2O+%2B+CO2\(g\)](http://pt.webqc.org/balance.php?reaction=H2SO4(aq)+%2B+Na2CO3(s)+%3D+Na2SO4(aq)+%2B+H2O+%2B+CO2(g))

RECURSO:

Conforme as reações abaixo em meio aquoso, estaria certa a letra A(carbonato de sódio) e não a letra C(cloreto de sódio):



**RESPOSTA:** ( X ) Deferido ( ) Indeferido

**QUESTÃO ANULADA**



Ministério da Educação  
Secretaria de Educação Profissional e Tecnológica  
Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Rio Grande do Sul

## PROTOCOLO: 873

Inscrição: 551831

Candidato: DIMAS RODRIGUES DUTRA

Campus: Feliz

Dt.Envio: 21/05/2014 12:32:39

Questão: 8

Bibliografia: Química Geral 1 e Reações Químicas - John C. Kotz; Paul M. Treichel, Jr. página 143

RECURSO:

"Diversos tipos de reações químicas levam à formação de gases, mas as mais comuns levam à formação de CO<sub>2</sub>. Todos os carbonatos metálicos (e os bicarbonatos) reagem com ácidos para produzir o ácido carbônico, H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>, que por sua vez, decompõem-se em dióxido de carbono e água."

De acordo com a citação acima, a resposta da questão número 8 é a letra (a) Carbonato de Sódio.

**RESPOSTA:** ( ) Deferido ( ) Indeferido

**QUESTÃO JÁ ANULADA POR RECURSO ANTERIOR**



Ministério da Educação  
Secretaria de Educação Profissional e Tecnológica  
Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Rio Grande do Sul

## PROTOCOLO: 912

Inscrição: 552875

Candidato: ANGELA MARIA ANDERLE CIMADON

Campus: Feliz

Dt.Envio: 21/05/2014 14:25:40

Questão: 8

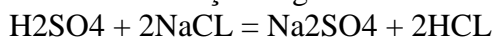
Bibliografia: MAGALHÃES, Márcia Adriana . Reações Químicas. Cascável:  
Universidade Estadual Oeste do Paraná, 2001

RECURSO:

Boa Tarde Senhores

Conforme entendi a respeito da questão nº8 de assistente de laboratório a resposta correta, segundo minha pesquisa, não seria a letra "E" conforme está no gabarito preliminar, mas a resposta correta seria a letra "A". Pois, se colocarmos NaCl com o vinagre que é uma solução que contém ácido acético ou conforme a bibliografia acima que realizou um trabalho com ácido sulfúrico e eu mesmo comprovei realizando o teste não há despreendimento de gás Carbônico.

Conforme a reação Segue a fórmula:



A reação com Carbonato de Sódio teríamos liberação de CO<sub>2</sub>, conforme segue:



Obrigada pela atenção, desculpe por qualquer transtorno.

Atenciosamente

Angela Maria Anderle Cimadon

**RESPOSTA:** ( ) Deferido ( ) Indeferido

**QUESTÃO JÁ ANULADA POR RECURSO ANTERIOR**



Ministério da Educação  
Secretaria de Educação Profissional e Tecnológica  
Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Rio Grande do Sul

## PROTOCOLO: 1005

Inscrição: 555375

Candidato: RAQUEL TERESA RESTANE RÖSLER

Campus: Feliz

Dt.Envio: 21/05/2014 17:07:34

Questão: 8

Bibliografia: J.D.LEE pags 161 e 162 Química Inorgânica. São Paulo: E. Blücher, c1999. xii, 527 p. ISBN 9788521201762

RECURSO:

Na questão 8 a resposta correta é letra A, carbonato de sódio pois é ele que pode liberar CO<sub>2</sub> ( gás carbônico) como exemplo na reação :

$2(\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot \text{NaHCO}_3 \cdot 2\text{H}_2\text{O}) + \text{calor} \rightarrow 3\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 + 5\text{H}_2\text{O}$  e no

exemplo a seguir com NaCl não libera CO<sub>2</sub> :  $2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{CO}_3$  ácido fraco (aquoso) que forma  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl}$ , ácido forte não se dissocia .

O carbonato de sódio que libera CO<sub>2</sub> exemplo :  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl}$  (aquoso) forma  $2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{CO}_3$  que é um ácido instável e se dissocia em  $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$  que é gás carbônico .

**RESPOSTA:** ( ) Deferido ( ) Indeferido

**QUESTÃO JÁ ANULADA POR RECURSO ANTERIOR**



Ministério da Educação  
Secretaria de Educação Profissional e Tecnológica  
Instituto Federal de Educação, Ciência e Tecnologia do Rio Grande do Sul

## PROTOCOLO: 1170

Inscrição: 555628

Candidato: NIVALDO JOSÉ MOSER

Campus: Feliz

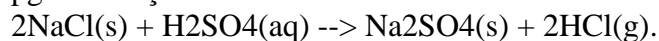
Dt.Envio: 21/05/2014 23:23:08

Questão: 8

Bibliografia: Usberco, João e Salvador, Edgard, "Química -volume único",  
5ª edição, 2002 - editora Saraiva

RECURSO:

pg 267 reação entre ácido sulfúrico e cloreto de sódio:



portanto não gera gás carbônico, uma vez que não existe carbono na formulação do cloreto de sódio.

Na pg 166 encontramos a seguinte reação, no caso do bicarbonato de sódio.



Logo para haver geração de gás carbônico, a substância que em situações extremas pode gerar CO<sub>2</sub>(gás carbônico) só pode ser a letra A. Jamais a letra E.

**RESPOSTA:** ( ) Deferido ( ) Indeferido

**QUESTÃO JÁ ANULADA POR RECURSO ANTERIOR**