



Revisão Química

Profª Flávia - 25/09/23

PRONTOS PARA MAIS UMA MEGA REVISÃO DE QUÍMICA? Nessa super aula, vamos falar sobre as principais substâncias e reações químicas que caem no ENEM! ♥

Parte I - Reação de *neutralização* (ácido-base)

"Substâncias básicas neutralizam substâncias ácidas e vice-versa"

ÁCIDO

X

BASE

pH - potencial hidrogeniônico



Fonte: <https://www.todamateria.com.br/ph-e-poh/>

Quanto maior o pH:

Quanto menor o pH:

(ENEM 2022 PPL) Solos ácidos apresentam baixo valor de pH, e o plantio de culturas nesse meio acarreta baixa produção agrícola. Entretanto, esse problema pode ser contornado adicionando-se substâncias que, ao entrarem em contato com a água, liberam íons OH^- , que neutralizam os íons H_3O^+ presentes no solo e elevam o seu pH. Para esse objetivo, um agricultor tem comercialmente à disposição as espécies químicas enumeradas:



Para a correção do pH desse solo, o agricultor deverá utilizar a espécie química indicada pelo número

- A. I.
- B. II.
- C. III.
- D. IV.
- E. V.

Substâncias **básicas** que mais caem:

NaOH (hidróxido de sódio) - base forte

Nome usual:

Uso:

CaO (óxido de cálcio) - óxido básico

Nome usual:

Uso:



CaCO₃ (carbonato de cálcio) - sal básico

Nome usual:

Uso:

NaHCO₃ (bicarbonato de sódio) - sal básico

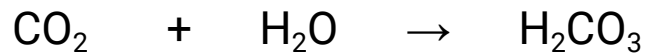
Nome usual:

Uso:

Substâncias **ácidas** que mais caem:

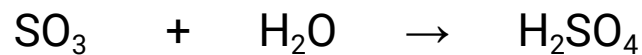
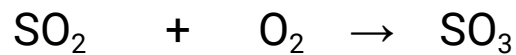
H₂CO₃ (ácido carbônico) - ácido fraco

Problema ambiental:



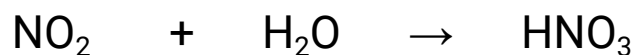
H₂SO₄ (ácido sulfúrico) - ácido forte

Problema ambiental:



HNO₃ (ácido nítrico) - ácido forte

Problema ambiental:



HCl (ácido clorídrico) - sal ácido

Nome usual:

Uso:

CH₃COOH (ácido etanoico) - ácido carboxílico

Nome usual:

Uso:

NH₄NO₃ (nitrato de amônio) - sal ácido

Uso:

(ENEM 2022) Um grupo de alunos realizou um experimento para observar algumas propriedades dos ácidos, adicionando um pedaço de mármore (CaCO_3) a uma solução aquosa de ácido clorídrico (HCl), observando a liberação de um gás e o aumento da temperatura.



O gás obtido no experimento é o:

- A. H_2
- B. O_2
- C. CO_2
- D. CO
- E. Cl_2

Parte II - Reação de oxirredução

NOX (número de oxidação)

Substâncias simples:

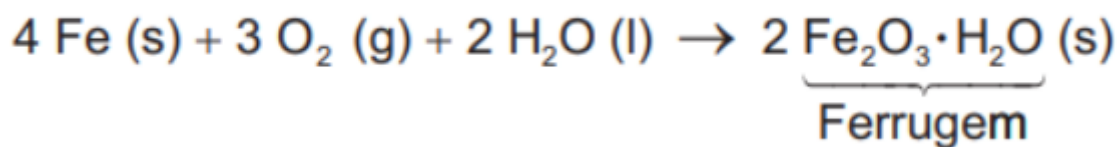
Metais:

Hidrogênio:

Oxigênio:

Ferrugem / Corrosão

(ENEM 2016)





Tarefas de casa:

1 - Apostila Cap. 6 e 7

2 - Módulos de revisão



mesalvaoficial | mesalvamed



mesalva | mesalvamedicina



mesalvaoficial

mesalva.com/medicina