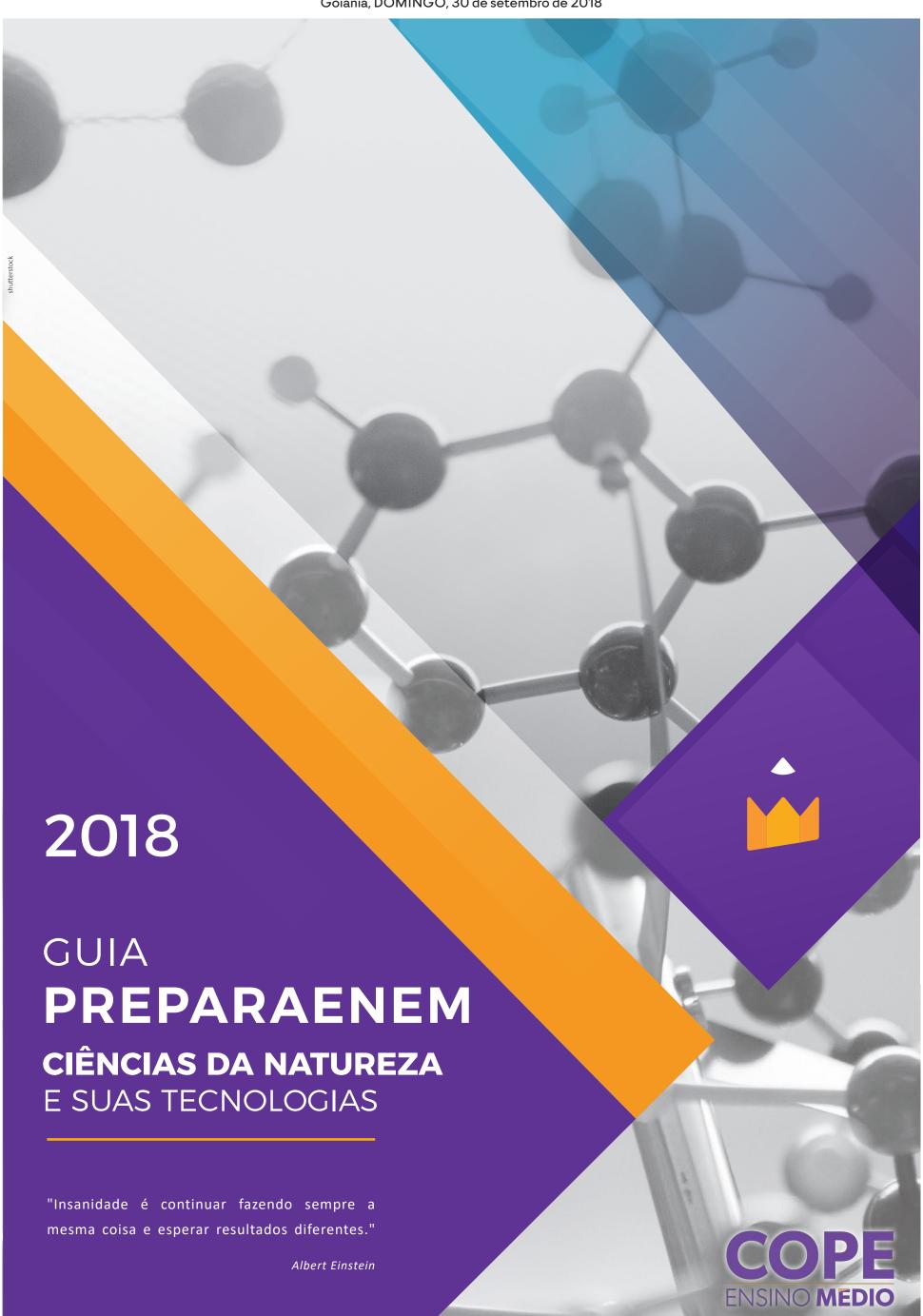
O Popular

Goiânia, DOMINGO, 30 de setembro de 2018



EDITORIAL



Com o ENEM chegando, a preocupação do estudante que almeja entrar no curso que deseja numa instituição de ensino superior de qualidade é a alta performance nos dois dias de prova do exame. Porém, já sabemos os quatro erros que o candidato comete que o leva ao insucesso em conseguir sua tão almejada vaga na Universidade. O **primeiro** equívoco é a falta de conteúdo, que é quando se estuda, mas não consegue

OS 4 MOTIVOS DA REPROVAÇÃO

lembrar do que foi estudado no momento em que mais se precisa: na hora da prova. É importante pontuar que falta de conteúdo não é o mesmo que falta de estudo, já que pessoas com anos e anos na tentativa de passar no vestibular podem não lembrar do que foi estudado na hora da prova. O segundo motivo que faz com que o aluno não passe, é a falta de atenção durante a realização da prova, que tem como consequência os "erros bobos" que todos estão sujeitos a cometer. O terceiro erro do aluno é a falta de gerenciamento de tempo de prova, estratégia pensada e testada antes do dia da prova, a qual permite que o aluno tenha tempo de resolver todas as questões, e fogue naquelas que têm mais peso para o curso e universidade desejada. A última situação que leva muitos estudantes a não obterem o seu sonho realizado é o desequilíbrio emocional, principalmente a ansiedade, um medo do futuro que causa um bloqueio de informações na mente do estudante, levando-o a uma performance não equivalente com os seus objetivos. Contudo, é de fundamental importância frisar que todo problema tem causa, efeito e solução, e não seria diferente quando se trata de realizar o sonho de estar no curso e universidade desejados. Desse modo, existe uma técnica para solucionar cada comportamento equivocado do estudante que o leva a não atingir seus objetivos. Assim, seguir um

planejamento com um método correto de estudos é crucial para sanar a falta de conteúdo. Já a falta de atenção pode ser de dois tipos: a clínica, a qual acompanhamento profissional e medicação são necessários, e a circunstancial, que é dada por algum ocorrido antes ou durante a prova, sendo resolvido com uma conversa e a técnica de ressignificação, que pode anular esse empecilho na mente do aluno. Já o gerenciamento do tempo de prova deve ser pensado e praticado antes da realização da prova, levando em consideração os pesos que cada área do conhecimento assume em cada curso e cada universidade. É fundamental realizar as matérias de maior peso no início da prova. A redação exige agilidade e combinatividade, que seria escrever um texto inédito com agilidade, usando todo seu repertório. O ideal seria realizá-la no meio do período do primeiro dia do ENEM, em que a atividade cerebral atinge seu auge. Porém, vale lembrar que a melhor estratégia é aquela que foi treinada pelo aluno antes do dia da prova, em que se tem mais familiaridade com os efeitos da técnica usada. E, por fim, nessa reta final para a prova do ENEM, o candidato deve reduzir sua meta diária de estudos, assim como revisar os conteúdos mais abordados e de maior peso para seu objetivo, para que, assim, tenha o almejado sucesso em conseguir a vaga de seus sonhos no Ensino Superior.

Dados estatísticos referentes aos exames de 2009 a 2017.

SAIBATUDO SOBRE A PROVA DE CIÊNCIAS DA NATUREZA

CONTEÚDOS MAIS FREQUENTES



O conteúdo deste suplemento é de responsabilidade do GRUPO PREPARAENEM



Devemos estar cientes de que o consumo de energia elétrica é diretamente proporcional a, apenas, dois fatores: a potência elétrica dos aparelhos e o tempo de uso do aparelho, o que coloca o consumidor como agente ativo na escolha de aparelhos mais eficientes e com menor potência elétrica.



Evite o
"abre-e-fecha"
da geladeira. A
alteração da
temperatura interna
faz com que o motor
trabalhe mais,
aumentando o
consumo de energia.

Aparelhos em stand-by também consomem energia. Tire equipamentos eletrônicos, como microondas, rádio e carregador de celular, da tomada e economize na conta de energia elétrica.

Diminua a conta de energia, aproveitando ao máximo a iluminação natural e utilize lâmpadas econômicas, como as de LED e fluorescentes compactas.

O chuveiro elétrico é responsável por 1/4 da energia consumida em uma casa. Se possível, utilize placas solares para aquecer a água.

Quanto aos circuitos elétricos, algumas informações são importantes para a resolução das questões: elementos do circuito associados em série apresentam sempre uma única corrente percorrendo-os. Por outro lado, elementos do circuito associados em paralelo apresentam uma única tensão elétrica em seus terminais.

Essas medidas elétricas são sempre validadas por amperímetros e voltímetros ideais que possibilitam a avaliação sobre qual lâmpada tem maior brilho (maior potência) ou qual disjuntor/fusível é indicado para o bom desempenho do circuito.

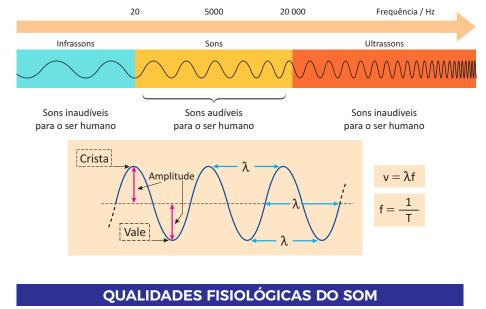
COPE - ENSINO MÉDIO EQUIPE DE CIÊNCIAS DA NATUREZA E SUAS TECNOLOGIAS



ONDAS SONORAS

02

ALTURA



Som agudo: frequência alta TIMBRE —— (FORMATO DA ONDA)

• O **timbre** é o atributo de um som complexo que permite distinguir sons com a mesma intensidade e a mesma altura quando produzidos por diferentes fontes sonoras.

- menor frequência - som mais baixo ou mais grave

- maior frequência - som mais alto ou mais agudo

Som grave: frequência baixa

• A mesma nota musical produzida por 3 instrumentos diferentes, origina ondas sonoras distintas.













NÍVEL SONORO

$$\beta = 10.\log \frac{1}{I_0}$$

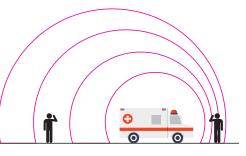
 $I_0 = 10^{-12} \text{ W/m}^2$

 $I = \frac{Pot}{4\pi R^2}$

1 B = 1 bel = 10 decibels = 10dB

NÍVEIS DE INTENSIDADE SONORA	
FONTE SONORA	NÍVEL (dB)
PRÓXIMO A UM JATO	150
LIMIAR DA DOR	120
SIRENE	110
ASPIRADOR DE PÓ	80
MOSCA	40

EFEITO DOPPLER



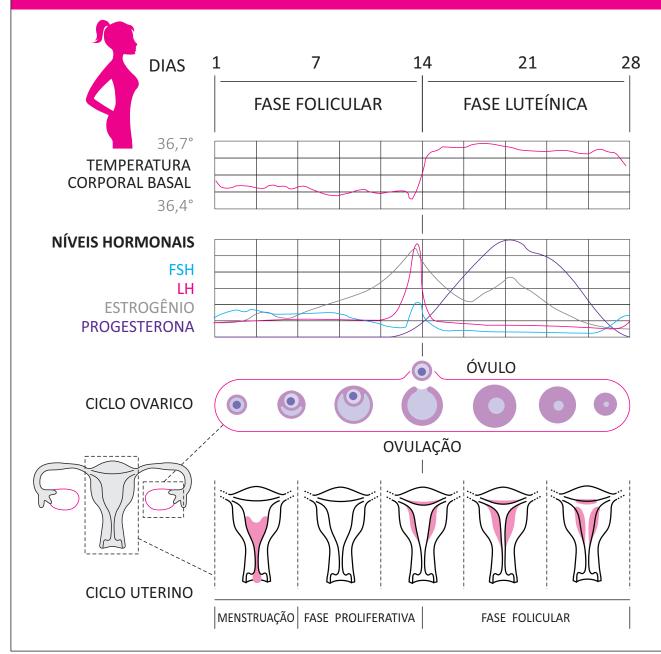
ANÁLISE DOS SINAIS DAS VELOCIDADES

aproximação → som agudo
 afastamento → som grave

(FREQUÊNCIA DA ONDA)



CICLO MENSTRUAL



FASES DO CICLO

MENSTRUAL

Com duração de 3 a 7 dias, essa fase corresponde aos dias de menstruação.

PROLIFERATIVA OU ESTROGÊNICA

Período de maturação do folículo ovariano e secreção de estrógeno pelo mesmo.

SECRETORA OU LÚTEA

Marcado pela ovulação e intensa ação do corpo lúteo, esse período é o final da fase proliferativa e início da fase pré-menstrual.

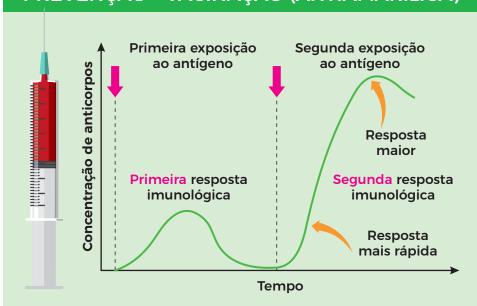


Doença infecciosa grave, causada por vírus e transmitida pelos mosquitos Haemagogus e Sabethes (áreas rurais) e Aedes Aegypti (áreas urbanas).

SINTOMAS

- Febre
- Olhos amarelados
- Calafrios
- · Dor de cabeça
- Dores no corpo (mialgias)
- · Náuseas e vômito

PREVENÇÃO - VACINAÇÃO (ANTIAMARÍLICA)



4 CARACTERÍSTICAS DA CONSTANTE K_c

A) VALORES

- K_c > 1 : [REAGENTES] < [PRODUTOS]
- K_c < 1 : [REAGENTES] > [PRODUTOS]

B) BALANCEAMENTO

 Quando se multiplicam os coeficientes estequiométricos de uma reação por um fator n, a constante de equilíbrio fica elevada a esse fator, K_{NOVA} = (K_{ANTIGA})ⁿ.

C) EQUAÇÕES INVERSAS

• Quando uma equação balanceada é invertida,

$$K_{NOVA} = \frac{1}{K_{ANTIGA}}$$

D)

 Quando se somam diversas equações equilibradas, para ter uma equação global,

$$K_{GLOBAL} = K_1 \cdot K_2 \cdot K_3 \dots$$

1 CARACTERÍSTICAS

- Sistema fechado
- Temperatura constante
- ${}^{\bullet}$ ${\rm V}_{{\scriptscriptstyle {
 m DIRETA}}}={\rm V}_{{\scriptscriptstyle {
 m INDIRETA}}}$
- As concentrações dos participantes são constantes
- Espontâneo: menor estado energético

2 CONSTANTE K_c

 Em relação às concentrações molares

$$K_c = \frac{[PRODUTOS]}{[REAGENTES]}$$

- Depende apenas da temperatura
- Sólidos e líquidos usados como solventes não participam da expressão

EQUILÍBRIO QUÍMICO

ESTUDO DE REAÇÕES REVERSÍVEIS

5

DESLOCAMENTO DE EQUILÍBRIO

• É o favorecimento temporário de uma das V_{REACÃO}.

A) CONCENTRAÇÃO

- •↑[]: desloca para o lado oposto
- ↓ [] : desloca para o mesmo lado

B) PRESSÃO

- îP: desloca para o lado de menor volume gasoso
- \(\mathbb{P} \) : desloca para o lado de maior volume gasoso

C) TEMPERATURA

- îT : desloca para a Endotérmica
- ↓T : desloca para a Exotérmica
- Ocorre a alteração do valor de K_c.

D) CATALISADOR

Não desloca o equilíbrio

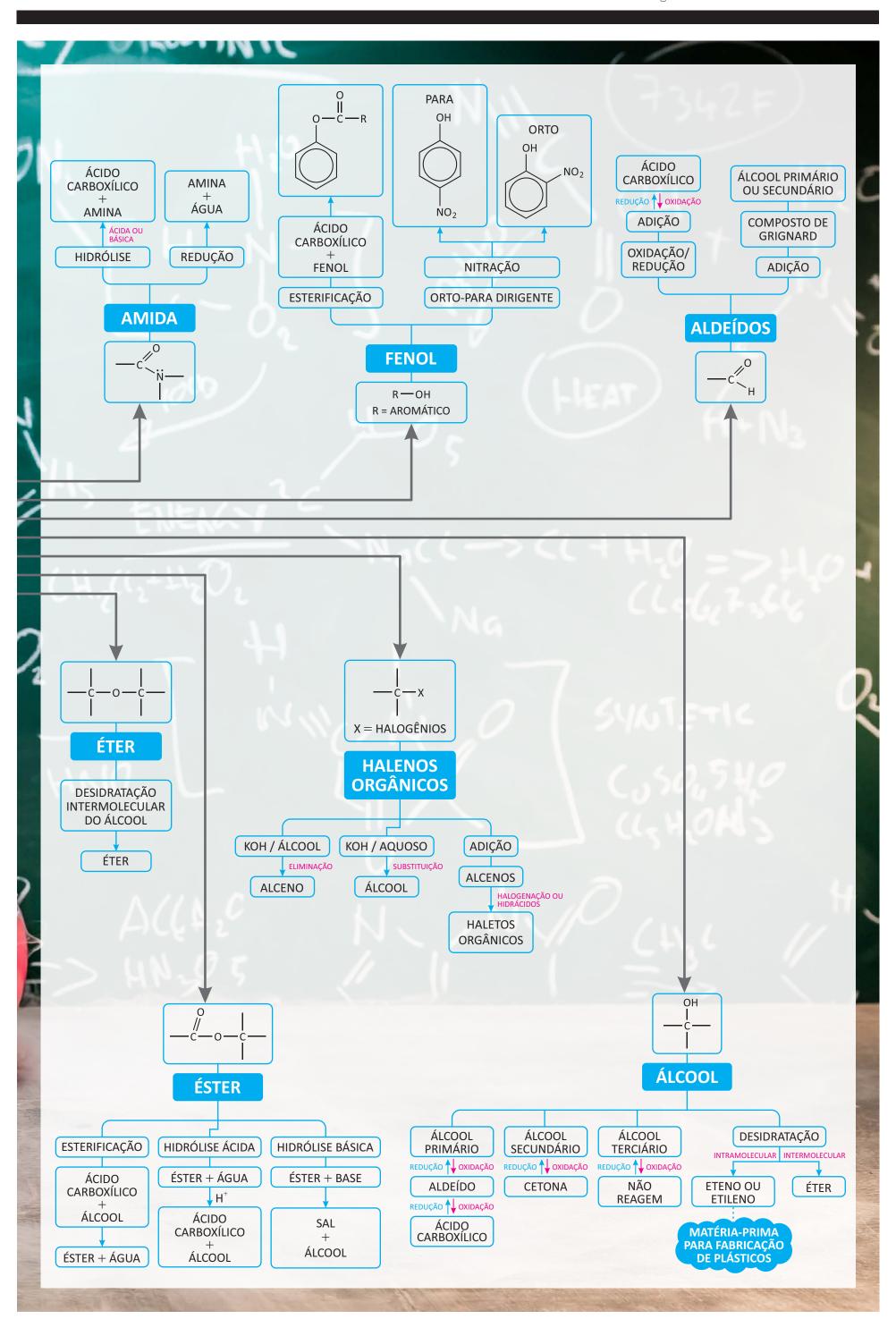


- Em relação às pressões parciais
- Participam apenas substâncias no estado gasoso

$$Ex: A_{2(g)} + 2B_{(g)} \rightleftharpoons 2AB_{(\ell)}$$

$$K_{P} = \frac{1}{(P_{A2}) \cdot (P_{B})^{2}}$$





AGENDE SUA ENTREVISTA

Rua 36 | nº 149 | Setor Marista

www.grupopreparaenem.com.br

62 3877-3223





1° LUGAR MEDICINA UFG - LUIZ FERNANDO SPOSITO