

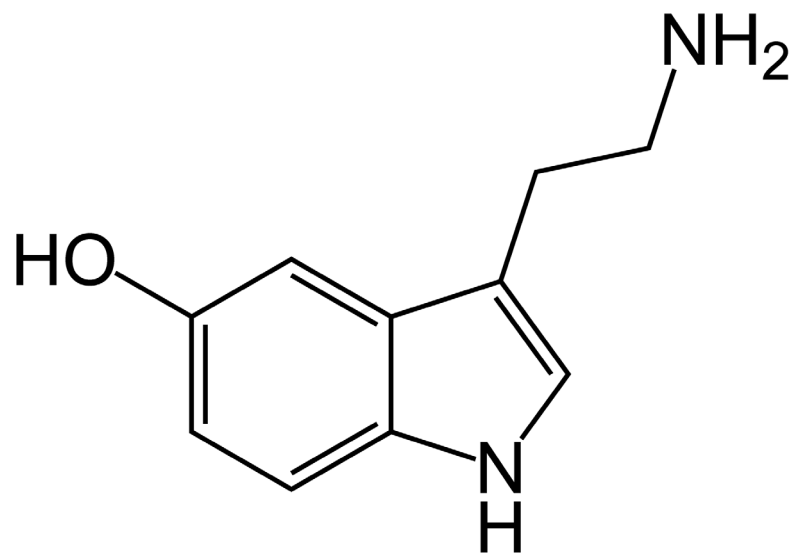
Aulão

do
ProEnem

Inaugural

PROF.ª CAROL AZEVEDO

// COMO É A QUÍMICA II NO ENEM?



// QUEM SOU EU?

- Caroline Azevedo de Oliveira
- Formada pelo IFRJ em Licenciatura em Química;
- Mestre em Ensino de Química pela UFRJ;
- Professora de Química II;

Instagram: azevedo_caroline

// LEVANTAMENTO DE QUESTÕES

- A química corresponde a 36,3% da prova de Ciências da Natureza do ENEM;
- Ela é parcialmente dividida em: Química inorgânica, Físico-química, Química orgânica e Química ambiental;
- Dos 19 temas de química mais cobrados do ENEM (dentre 4 frentes), 8 são de química orgânica;
- As reações orgânicas estão tomando conta da prova!!!!;

// ASSUNTOS MAIS COBRADOS DO ENEM:

- Ligações químicas, polaridade e forças - 13,4%
- Reações orgânicas - 11%
- Compostos orgânicos - 9,8%
- Eletroquímica – 9,7%
- Leis ponderais e estequiometria - 8,5%
- Soluções - 7,3%
- Estados físicos, sistemas e misturas - 6,1%

// ASSUNTOS MAIS COBRADOS DO ENEM:

- Equilíbrios, hidrólise e **solubilidade** - 4,9%
- Reações inorgânicas - 4,9%
- Termoquímica - 4,9%
- Radioatividade - 3,7%
- Cinética química - 2,4%
- **Isomeria** - 2,4%
- Modelos atômicos e distribuição eletrônica - 2,4%

// ASSUNTOS MAIS COBRADOS DO ENEM:

- **Propriedades das substâncias e forças intermoleculares – 3,6%**
- **Aminoácidos, proteínas, lipídeos e carboidratos - 1,2%**
- **Caráter ácido-básico de substâncias orgânicas - 1,2%**
- **Polímeros - 1,2%**
- **Propriedades periódicas dos elementos - 1,2%**

// COMO SÃO OS MODELOS DAS QUESTÕES?

- **Conteúdista;**
- **Interdisciplinar .**

// ASSUNTOS ATUAIS COBRADOS NO ENEM

Materiais Avançados

Pesquisadores da Unicamp desenvolvem plástico sustentável e comestível

Redação do Site Inovação Tecnológica - 30/06/2020



"Os testes foram essenciais para que conseguíssemos chegar a uma formulação possível de ser soprada sem adição de...

// ASSUNTOS ATUAIS COBRADOS NO ENEM

(ENEM 2020) A enorme quantidade de resíduos gerados pelo consumo crescente da sociedade traz para a humanidade uma preocupação socioambiental, em especial pela quantidade de lixo produzido. Além da reciclagem e do reúso, pode-se melhorar ainda mais a qualidade de vida, substituindo polímeros convencionais por polímeros biodegradáveis. Esses polímeros têm grandes vantagens socioambientais em relação aos convencionais porque:

// ASSUNTOS ATUAIS COBRADOS NO ENEM

- a) não são tóxicos.**
- b) não precisam ser reciclados.**
- c) não causam poluição ambiental quando descartados.**
- d) são degradados em um tempo bastante menor que os convencionais.**
- e) apresentam propriedades mecânicas semelhantes aos convencionais.**

// ASSUNTOS ATUAIS COBRADOS NO ENEM



// ASSUNTOS ATUAIS COBRADOS NO ENEM

(ENEM 2020) A nanotecnologia pode ser caracterizada quando os compostos estão na ordem de milionésimos de milímetros, como na utilização de nanomateriais catalíticos nos processos industriais. O uso desses materiais aumenta a eficiência da produção, consome menos energia e gera menores quantidades de resíduos. O sucesso dessa aplicação tecnológica muitas vezes está relacionado ao aumento da velocidade da reação química envolvida. O êxito da aplicação dessa tecnologia é por causa da realização de reações químicas que ocorrem em condições de:

// ASSUNTOS ATUAIS COBRADOS NO ENEM

- a) alta pressão.
- b) alta temperatura
- c) excesso de reagentes.
- d) maior superfície de contato.
- e) elevada energia de ativação.

// ASSUNTOS ATUAIS COBRADOS NO ENEM

(Enem 2019) Por terem camada de valência completa, alta energia de ionização e afinidade eletrônica praticamente nula, considerou-se por muito tempo que os gases nobres não formariam compostos químicos. Porém, em 1962, foi realizada com sucesso a reação entre o xenônio (camada de valência $5s^25p^6$ e o hexafluoreto de platina e, desde então, mais compostos novos de gases nobres vêm sendo sintetizados. Tais compostos demonstram que não se pode aceitar acriticamente a regra do octeto, na qual se considera que, numa ligação química, os átomos tendem a adquirir estabilidade assumindo a configuração eletrônica de gás nobre.

// ASSUNTOS ATUAIS COBRADOS NO ENEM

Dentre os compostos conhecidos, um dos mais estáveis é o difluoreto de xenônio, no qual dois átomos do halogênio flúor (camada de valência $2s^2 2p^5$ se ligam covalentemente ao átomo de gás nobre para ficarem com oito elétrons de valência.

Ao se escrever a fórmula de Lewis do composto de xenônio citado, quantos elétrons na camada de valência haverá no átomo do gás nobre?

- a) 6
- b) 8
- c) 10
- d) 12
- e) 14

// COMO VOCÊ SE PREPARA?

- Adequando seu tempo sempre priorizando os estudos;
- Aprendendo e relembrando conteúdos (assistindo as aulas do PROENEM) ;
- Exercitando (Fazendo os exercícios semanais e os simulados disponíveis);
- Assistindo as monitorias;
- Resolvendo questões antigas;
- Foco nas últimas 3 provas.

VESTIBULAR É TREINO!!!!!!!



@proenemoficial



proenem



@proenem



proenemoficial



proenem.com.br



faleconosco@proenem.com.br