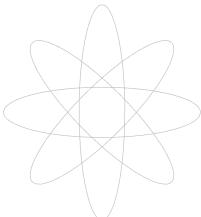


Sugestões de estudo para o Enem

Química no Cotidiano

- Produção de fertilizantes orgânicos (compostagem)
- Correção de solos (calagem)
- Salinização dos solos
- Eutrofização
- Fermentação alcoólica
- Fermentação Láctica
- Fermentação Acética
- Fermentação Metânica
- Leitura sobre o tamiflú (remédio utilizado no combate a gripe suína)
- Umectantes
- Interações que as substâncias constituintes do cigarro fazem com o organismo.
- Reação de oxi-redução que ocorre no bafômetro.

Química Ambiental

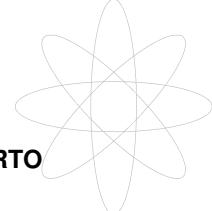


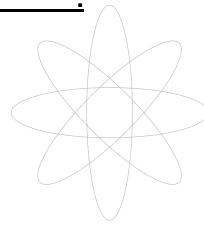
Química Orgânica

- Reconhecimento das funções orgânicas
- Propriedades dos compostos orgânicos (ponto de ebulição, solubilidade, volatilidade, pressão de vapor)
- Polímeros sintéticos e naturais (PHB e PHBV)
- Bioquímica
- Petróleo
- leitura sobre Pré-sal
- Biocombustíveis (etanol)
- Biodiesel
- Sabão e Detergente
- Biogás

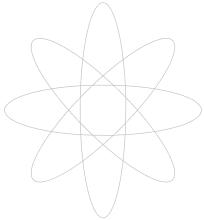
Físico – Química

- Tipos de concentrações (comum, ppm, molaridade e porcentagem (p/p e v/v))
- Diluição das soluções
- Principais colóides (hemodiálise)
- Avaliação qualitativa dos efeitos coligativos
- Cálculos de pH e pOH
- Comparação de acidez e alcalinidade
- Princípio de Le chatelier
- Ação dos indicadores químicos
- Constante de equilíbrio Kc e Kp
- Hidrolise de sais





- Ferrugem
- Metal de sacrifício
- Pilha seca ácida e alcalina
- Agentes que aceleram a ferrugem
- Acumuladores de Energia (baterias)
- Acidentes nucleares (Japão)
- Reatores de fissão
- Emissões radioativas
- Enriquecimento de urânio
- Radioterapia
- Conceitos de meia vida
- Calor de formação e calor de combustão
- Qualidade de combustível em termos ambientais
- Qualidade de combustível em termos energéticos
- Aplicação da Lei de Hess
- Fatores influentes na velocidade de uma reação (catalisador, temperatura e superfície de contato).



Química Geral

- Métodos de separação dos componentes de misturas
- Águas (propriedades químicas e físicas, uso e reuso).
- Ligações Químicas (pontes de Hidrogênios)
- Funções inorgânicas (reconhecimento, nomenclatura e uso no dia a dia)
- Reações inorgâncias (simples troca e dupla troca)
- Ustulação
- Cálculos estequiométricos (rendimento e impureza)
- Gases (densidade)
- Leis ponderais (Lavosier e Proust)

