

Área de conhecimento: Ciências da Natureza

Disciplina: Química

Professor: Gabriela Rosa

Atividade: TRABALHO DE RECUPERAÇÃO



Etapa:

2ª

Valor:

10 pts

Média:

6,5 pts

Data:

// // 18

Ano:

2º

Turma:

A/B

Aluno:

Visto do responsável:

Energia envolvida em transformações físicas e químicas, energia de formação, de ligação, de combustão e Lei de Hess. Cinética química e equilíbrio químico.

Instruções:

- ✓ Leia atentamente cada questão antes de resolvê-la. A interpretação faz parte desse trabalho.
- ✓ Na resolução de cada questão deverão constar os cálculos, se necessários.
- ✓ O trabalho deve ser feito sem rasura, sem dobras e com capricho.
- ✓ O trabalho deverá ser feito em folha A4.
- ✓ Deverá conter capa com nome da instituição, nome e turma do estudante, título centralizado, data e cidade.
- ✓ Não serão corrigidos trabalhos apresentados com desdém.
- ✓ O trabalho deve conter as perguntas e as respostas de cada questão.
- ✓ **Justifique todas as suas respostas.**
- ✓ Para uma possível revisão, é necessário que todas as instruções acima tenham sido seguidas.
- ✓ Para completar os seus estudos *refaça as provas da etapa.*

Bons estudos!

Conteúdo da recuperação	Páginas do livro BOX	Páginas do livro Volume 2	Exercícios (5,0 pontos)
Entalpia	p. 360	p. 102	24 ao 30
Cinética química	p.382	p.136	1 ao 7
Equilíbrio químico	p. 402	p.168	10, 11,17,19

- Responder **(3,0 pontos)**:

1. Defina entalpia. E explique o que são transformações endotérmicas e exotérmicas.
2. O que é energia de formação?
3. Como é feito o cálculo da entalpia de uma reação quando se tem o valor de entalpia de formação das substâncias?
4. O que é entalpia de ligação?
5. Como é feito o cálculo da entalpia de uma reação quando se tem o valor da entalpia de ligação entre os átomos que formam as substâncias?
6. O que é entalpia de combustão?
7. O que é lei de Hess?
8. Como é feito o cálculo de entalpia de uma reação química utilizando a lei de Hess?
9. O que é cinética química?
10. Como é possível calcular o valor da velocidade de uma reação química?
11. Quais os fatores que influenciam a velocidade de uma reação química? Como cada fator pode alterar as velocidades das reações? Justifique cada resposta.
12. Como se encontra a ordem de uma reação química?
13. O que é um equilíbrio químico?
14. A partir de uma reação de equilíbrio genérica e suas respectivas velocidades, determine a equação da constante de equilíbrio em relação às concentrações, K_c .
15. Para quais componentes de um equilíbrio químico K_c pode ser aplicado? Por que?

Refazer as duas provas da etapa com justificativa pra cada questão. (2,0 pontos)

Abraços, Gabi!