

Área de conhecimento: Ciências da Natureza

Disciplina: QUÍMICA 2

Professor: GABRIELA ROSA

Atividade: TRABALHO DE RECUPERAÇÃO - 1ª ETAPA



Etapa:

1ª

Valor:

10 pts

Média:

6,5 pts

Data:

/ / 18

Ano:

3ª

Turma:

A/B

Aluno:

Visto do responsável:

Separação de misturas. Modelos atômicos: evolução dos modelos; número de massa, quantidade de prótons, elétrons e nêutrons no modelo de Rutherford/Bohr. Radioatividade: tempo de meia vida, reações nucleares, fusão, fissão e transmutação nuclear. Tabela Periódica e propriedades periódicas. Ligações Químicas.

#### Instruções:

- ✓ Leia atentamente cada questão antes de resolvê-la. A interpretação faz parte desse trabalho.
- ✓ 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.
- ✓ Na resolução das questões deverão constar os cálculos, quando necessários.
- ✓ 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 - Revisão	Exercícios (5,0 pontos)- Revisão – Com justificativas
Separação de misturas	12 e 13	14 a 17
Modelos atômicos.	18 e 19	20 a 23
Radioatividade: radiações alfa, beta e gama; tempo de meia vida; fusão, fissão e transmutação nuclear.	118 e 119	120 a 123
Tabela periódica.	24 a 27	28 e 29
Ligações químicas.	30 e 31	32 a 35

Questão 1 – 0,5 ponto

Faça um fluxograma de separação de sistemas, considerando os estados físicos de cada fase e se o sistema é homogêneo ou heterogêneo.

Questão 2 – 0,5 ponto

Faça um resumo com os modelos atômicos com cada teoria ou experimento utilizado ao longo da história na construção das teorias atômicas.

Questão 3 – 0,5 ponto

Explique as radiações alfa, beta e gama e o que ocorrem com os átomos radioativos quando emitem os três tipos.

Questão 4 – 0,5 ponto

Explique a fusão, a fissão e a transmutação nuclear.

Questão 5 – 0,5 ponto

Explique o que é tempo de meia vida, como é calculado e represente um gráfico com a porcentagem em relação ao tempo.

Questão 6 – 0,5 ponto

Faça um esboço da tabela periódica e dê os nomes das famílias. Em outro esboço da tabela periódica separe em metais, ametais e gases nobres.

Questão 7 – 0,5 ponto

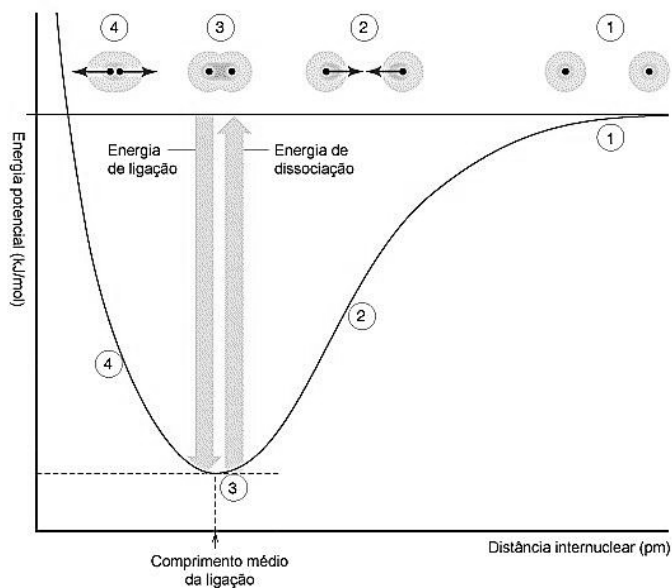
Explique as propriedades periódicas, o que é e como crescem na tabela periódica: raio atômico, energia de ionização, eletroafinidade, eletronegatividade, eletropositividade.

Questão 8 – 0,5 ponto

Explique as formações das ligações iônica, metálica e covalente.

Questão 9 – 0,5 ponto

Explique o gráfico de ligação covalente entre dois átomos de Hidrogênio representada a seguir:



Questão 10 – 0,5 ponto

Cite as características de cada tipo de substância formada de acordo com suas ligações.

*Abraços, Gabi!*