

CONTEÚDOS DO 8º ANO - 3º/4º BIMESTRE 2025 - TRABALHO DE DEPENDÊNCIA

Nome: _____ N.º: _____

Turma: _____ Professor(a): Alan

Data: ____/____/2025

Unidade: Cascadura Mananciais Taquara

Resultado / Rubrica

Valor Total 10,0 pontos

INSTRUÇÕES

- ★ Desenvolva seu trabalho apenas com **caneta** azul ou preta.
- ★ Preencha corretamente o cabeçalho e entregue esta folha junto com a resolução do trabalho.
- ★ Fique atento ao prazo de entrega.
- ★ Leia o que está sendo solicitado, desenvolva seu trabalho calmamente e releia-o antes de entregá-lo.
- ★ Não utilize corretivos (*liquid paper*). Faça um rascunho e depois passe a limpo seu trabalho.

INSTRUÇÕES

- **AS QUESTÕES OBRIGATORIAMENTE DEVEM SER DESENVOLVIDAS NOS LOCAIS INDICADOS E ENTREGUES NESTA FOLHA.**

QUESTÃO Nº .1

Durante uma atividade no laboratório, os alunos montaram modelos de átomos com um núcleo e uma série de camadas ao redor desse núcleo.

Qual o nome da região onde ficam os elétrons no modelo atômico atual?

QUESTÃO Nº .2

Em uma aula de química, foi pedido que os alunos dissessem qual a semelhança existente entre alguns elementos.

a) Qual a semelhança entre os elementos ^1H e ^2H ?

b) Qual a semelhança entre os elementos ^{60}Ni e ^{60}Co ?

c) Qual a semelhança entre os elementos ^{11}B e ^{10}Be ?

QUESTÃO Nº .3

O fósforo ($Z = 15$) é um elemento extremamente importante para a agricultura, pois é bastante utilizado como fertilizante nas plantações do país.

a) Realize a distribuição eletrônica do fósforo por subnível.

b) Realize a distribuição eletrônica do mesmo elemento por nível.

QUESTÃO Nº .4

Em uma aula sobre Tabela Periódica foi ensinado os conceitos de grupos e períodos. Dessa forma, identifique o seguinte elemento que:

a) Pertence ao grupo dos metais alcalinos e está no 5º período.

b) Pertence ao grupo 11 e está no 6º período.

c) Pertence ao grupo dos gases nobres e está no 4º período.

d) Pertence ao grupo dos metais alcalinos terrosos e está no 3º período.

QUESTÃO Nº .5

Em uma tabela periódica ilustrada, João observou que os elementos estavam organizados em linhas e colunas. Identifique a família e o período a que pertencem os seguintes elementos:

a) Enxofre (S)

b) Potássio (K)

c) Cromo (Cr)

QUESTÃO Nº .6

Numa roda de conversa, os alunos discutiram sobre o efeito estufa.

Explique o papel do efeito estufa natural e por que ele é importante para a vida na Terra.

QUESTÃO Nº .7

Ao comparar três elementos da tabela periódica — lítio, fósforo e hélio — a professora pediu que os alunos os classificassem.

Classifique esses elementos como gás nobre, metal ou ametal.

QUESTÃO Nº .8

Ao estudar sobre o cloro ($Z = 17$), um grupo de alunos resolveu descobrir sua distribuição eletrônica. Realize essa distribuição por subnível e diga quantos elétrons ele tem na camada de valência.

QUESTÃO Nº .9

Durante uma reportagem sobre clima, foi citado o metano (CH_4) como um dos responsáveis pelo agravamento do efeito estufa.

Cite outro gás responsável pelo efeito estufa e uma ação que intensifica o seu aumento na atmosfera.

QUESTÃO Nº .10

Um átomo no estado fundamental de determinado elemento químico termina a distribuição eletrônica em $3s^2$. Sobre esse elemento químico:

- a) Faça a distribuição eletrônica e diga quantos elétrons ele possui no total?

- b) Quantos elétrons possui na camada de valência?