

CONTEÚDOS DO 9º ANO - 1º/2º BIMESTRE 2024 - TRABALHO DE DEPENDÊNCIA

Nome: \_\_\_\_\_ N.º: \_\_\_\_\_

Turma: \_\_\_\_\_ Professor(a): Lucas Gomes

Data: \_\_\_\_/\_\_\_\_/2024

Unidade:  Cascadura  Mananciais  Méier  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**

Determine o nome dos elementos químicos abaixo:

H- \_\_\_\_\_

C- \_\_\_\_\_

O- \_\_\_\_\_

S- \_\_\_\_\_

Na- \_\_\_\_\_

P- \_\_\_\_\_

K- \_\_\_\_\_

He- \_\_\_\_\_

**QUESTÃO Nº.2**

Escreva o símbolo dos elementos químicos a seguir:

Carbono- \_\_\_\_\_

Enxofre- \_\_\_\_\_

Potássio- \_\_\_\_\_

Hidrogênio- \_\_\_\_\_

Oxigênio- \_\_\_\_\_

**QUESTÃO Nº.3**

Classifique as substâncias em simples ou composta.

a) HCl - \_\_\_\_\_

b) O<sub>2</sub> - \_\_\_\_\_

c) H<sub>2</sub>O - \_\_\_\_\_

d) NaCl - \_\_\_\_\_

e) He - \_\_\_\_\_

**QUESTÃO Nº.4**

Em qual estado físico as moléculas estão mais próximas?

---

---

---

**QUESTÃO Nº.5**

O que é ponto de fusão?

---

---

---

**QUESTÃO Nº.6**

O que é ponto de ebulição?

---

---

---

**QUESTÃO Nº.7**

Descreva a diferença entre ebulição, calefação e evaporação.

---

---

---

**QUESTÃO Nº.8**

Explique, com suas palavras, o que foi o experimento de Crookes e a sua importância no desenvolvimento dos modelos atômicos.

---

---

---

**QUESTÃO Nº.9**

No modelo atômico de Thomson, quais partículas subatômicas foram identificadas? Quais eram suas respectivas cargas?

---

---

---

**QUESTÃO Nº.10**

Descreva, com suas palavras, o que são as misturas homogêneas e heterogêneas.

---

---

---

**QUESTÃO Nº.11**

Descreva os tipos de semelhanças atômicas existentes.

---

---

---

**QUESTÃO Nº.12**

Dois átomos A e B são isóbaros. Sabendo que o número atômico de A é 50 e o número de massa de B é 110. Calcule o número de nêutrons de A.

**QUESTÃO Nº.13**

Faça o diagrama de Linus Pauling.

**QUESTÃO Nº.14**

Dê a distribuição eletrônica de um átomo neutro que tem  $Z = 26$ .

**QUESTÃO N.º 15**

Dê a distribuição eletrônica do elemento químico  ${}_{11}\text{Na}^+$ .

**QUESTÃO N.º 16**

Utilizando uma tabela periódica, cite três elementos que são classificados em metais, ametais e gases nobres.

---

---

---

**QUESTÃO N.º 17**

Explique com suas palavras o que é a teoria do octeto.

---

---

---

**QUESTÃO N.º 18**

Escreva a fórmula da substância formada pela combinação do cátion  $\text{Na}^{+1}$  com os seguintes ânions complexos:

- a)  $\text{SO}_3^{-2}$
- b)  $\text{NO}_3^{-1}$
- c)  $\text{CN}^{-1}$

**QUESTÃO N.º 19**

O que são ligas metálicas?

---

---

---

**QUESTÃO N.º 20**

As substâncias iônicas são boas condutoras de eletricidade em quaisquer condições? Justifique.

---

---

---