

CONTEÚDOS DO 7º 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**

Descreva o que é transformação química.

---

---

---

**QUESTÃO Nº.2**

Descreva o que é transformação física.

---

---

---

**QUESTÃO Nº.3**

Indique qual o tipo de transformação está ocorrendo nas situações abaixo.

- a) Copo de vidro quebrado \_\_\_\_\_
- b) Papel pegando fogo \_\_\_\_\_
- c) Digestão do alimento \_\_\_\_\_
- d) Madeira cortada \_\_\_\_\_
- e) Derretimento do gelo \_\_\_\_\_

**QUESTÃO Nº.4**

Quais são os tipos de reação que existem?

---

---

---

**QUESTÃO N.º.5**

Observe as reações a seguir e escreva quem são os produtos de cada reação.



**QUESTÃO N.º.6**

Observe as reações a seguir e escreva quem são os reagentes de cada reação.



**QUESTÃO N.º.7**

Determine o tipo de reação que está ocorrendo.



**QUESTÃO N.º.8**

O que é uma reação exotérmica? Cite exemplos.

---

---

---

**QUESTÃO N.º.9**

O que é uma reação endotérmica? Cite exemplos.

---

---

---

**QUESTÃO N.º.10**

Qual é a relação entre a temperatura e o grau de agitação das moléculas de um objeto?

---

---

---

**QUESTÃO N.º.11**

Descreva da lei de Lavoisier.

---

---

---

**QUESTÃO N.º 12**

Descreva a lei de Proust.

---

---

---

**QUESTÃO N.º 13**

100 g de calcário é colocada sob aquecimento e se decompõe em 56 g de cal viva e uma certa quantidade de gás carbônico. Calcule a massa de gás carbônico produzida.

**QUESTÃO N.º 14**

Na reação de neutralização do ácido clorídrico pelo hidróxido de magnésio, sabe-se que 73 g do ácido reage com 58 g do hidróxido com formação de 36 g de água. Determine a massa do outro produto dessa reação, o cloreto de magnésio.

**QUESTÃO N.º 15**

Uma determinada quantidade de trióxido de enxofre reagiu com 18 gramas de água formando 98g de ácido sulfúrico. Calcule a massa de trióxido de enxofre que reagiu.

**QUESTÃO N° 16**

O metano é um combustível eficiente. Durante a queima de 16 gramas de metano, o mesmo reagiu com gás oxigênio produzindo 44 g de gás carbônico e 36g de água. Calcule a massa de gás oxigênio que participou da reação.

**QUESTÃO N° 17**

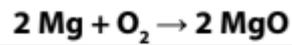
Se 18 gramas de água são formados por 2 gramas de hidrogênio, calcule a quantidade de água formada por 8 gramas de hidrogênio.

**QUESTÃO N° 18**

Quando 96 g de ozônio se transformam completamente, qual a massa de oxigênio comum produzida?

**QUESTÃO N.º 19**

Observe a tabela abaixo e encontre o valor de A e B.



Massa de Mg	Massa de O <sub>2</sub>	Massa de MgO
48 g	32 g	80 g
96 g	A	B

**QUESTÃO N.º 20**

Complete a tabela abaixo:

Ácido clorídrico	+	Hidróxido de sódio	→	Água	+	Cloreto de sódio
36,5 g	+	40 g	→	18 g	+	
	+		→	36 g	+	
	+	20g	→		+	
	+		→		+	100 g