



Avaliação Trimestral de Ciências

9º Ano - 1º Trimestre de 2019

FOLHA DE RESPOSTAS

NOTA

Professor: Rogerio Junio

Data: 06 / 05 / 2019

Aluno (a): _____

Turma: _____

Leia **atentamente** os comandos das questões para preenchimento desta folha:

- 01- Esta folha é um documento oficial do CMDPIL.
- 02- Preencha **imediatamente** o cabeçalho da folha de respostas.
- 03- Confira atentamente o número das questões na prova e no gabarito.
- 04- Atenção na hora de transcrever as respostas.
- 05- Antes de utilizar a caneta, preencha a folha de respostas a lápis.
- 06- As folhas de respostas deverão ser respondidas à caneta **azul ou preta**.
- 07- Questões **rasuradas** serão **anuladas**.
- 08- Revise as respostas antes de entregar a folha de respostas.
- 09- Preencha totalmente o espaço correspondente. ●

Questão 01 (0,4 ponto)	Questão 02 (0,4 ponto)	Questão 03 (0,2 ponto)	Questão 04 (0,2 ponto)	Questão 05 (0,2 ponto)	Questão 08 (0,2 ponto)
a) <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/>	a) <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/>	a) <input type="radio"/>	a) <input type="radio"/>	a) <input type="radio"/>	a) <input type="radio"/>
b) <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/>	b) <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/>	b) <input type="radio"/>	b) <input type="radio"/>	b) <input type="radio"/>	b) <input type="radio"/>
c) <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/>	c) <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/>	c) <input type="radio"/>	c) <input type="radio"/>	c) <input type="radio"/>	c) <input type="radio"/>
d) <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/>	d) <input checked="" type="radio"/> <input type="radio"/>	d) <input type="radio"/>	d) <input type="radio"/>	d) <input type="radio"/>	d) <input type="radio"/>

Questão 09 (0,2 ponto)

- a)
- b)
- c)
- d)

Questão 06

(0,4 ponto)

- a) Decompõe tudo que comemos, corrosivo, consegue corroer ferro, cobre, alumínio, rochas calcárias e mármore.
- b) Provocaria uma reação do ácido clórico com uma base, assim, haveria a formação como produto da reação sal e água, transformando-o.

Questão 07

(0,5 ponto)

a) Material homogêneo: tipo de material cujo aspecto é uniforme em toda sua extensão, e cuja uniformidade resiste à observação feita por instrumentos de mais alta resolução. Exemplo: água com açúcar completamente dissolvidos.

Material heterogêneo: tipo de material cujo aspecto é multiforme em toda sua extensão. Exemplo: parede feita com tijolos observada de perto.

b) Agregado: tipo de material heterogêneo cuja multiformidade é constatada através de instrumentos de baixa resolução ou mesmo a olho nu. Ex.: areia e pedras maiores;

Colóide: tipo de material heterogêneo cuja multiformidade é constatada apenas através de instrumentos de alta resolução. Ex.: sangue.

c) Caso o material formado por água e açúcar completamente dissolvido fosse uma mistura poderíamos definir como um “tipo de material homogêneo cuja uniformidade é constatada a qualquer proporção das suas substâncias constituintes.”

d) Caso o material formado por água e açúcar completamente dissolvido fosse uma solução poderíamos definir como um tipo de material homogêneo cuja uniformidade é constatada apenas em determinadas proporções. Em uma solução, existe pelo menos uma substância dispersa (o soluto) em outra (o solvente).

Questão 10

(0,3 ponto)

a) Quantidade de moléculas nos reagentes é 3 e nos produtos é 2. É formada um tipo de substância composta.

b) Substâncias nos reagentes são gás hidrogênio e gás oxigênio. A substância formada no produto é água.

c) $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$