



Nome: _____ nº: ____	NOTA
Prof.: Vanessa Dezotti e Elisangela Rosa	
Trabalho – 2º Bimestre Ciências	
Data: ___/___/2018. 8º ano Valor: 4,0	

Orientações:

- Essa atividade deverá ser feita individualmente;
- Será permitido consultar
- As respostas deverão ser completas e à caneta azul ou preta;
- Cada questão tem o valor de 1,0 ponto

Física (1,25)

1- Determine a quantidade de calor em Kcal necessária para um bloco de gelo com 2 kg de massa, inicialmente a -5°C , seja aquecido até a temperatura de 5°C .

DADOS: Calor específico do gelo = $0,5 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$ / Calor latente de fusão do gelo = 80 cal/g

- a) 145
- b) 155
- c) 165
- d) 175
- e) 185

2- (ESPCEX (AMAN) 2011) Para elevar a temperatura de 200 g de uma certa substância, de calor específico igual a $0,6 \text{ cal/g}^{\circ}\text{C}$, de 20°C para 50°C , será necessário fornecer-lhe uma quantidade de energia igual a:

- a) 120 cal
- b) 600 cal
- c) 900 cal



d) 1800 cal

e) 3600 cal

3- Em um laboratório de física, um aluno coloca dois corpos de temperaturas diferentes em contato. Sobre essa situação, podemos dizer que:

a) a temperatura fluirá do corpo mais quente para o corpo mais frio.

b) a temperatura fluirá do corpo mais frio para o corpo mais quente.

c) o calor fluirá do corpo mais frio para o corpo mais quente.

d) o calor fluirá do corpo mais quente para o corpo mais frio.

e) não haverá fluxo de energia, pois os corpos estão em equilíbrio térmico

4- O calor específico de uma substância é de $0,5 \text{ cal}/(\text{g} \cdot ^\circ\text{C})$. Se 500 g dessa substância receber 3 000 cal, sua variação de temperatura será de:

a) 11°C

b) 12°C

c) 13°C

d) 14°C

e) 15°C

5- Em dias ensolarados, é recomendável que se estacione o carro debaixo de árvores ou outros lugares cobertos para prevenir o aquecimento excessivo do veículo e evitar que o motorista queime as mãos no volante. Sobre a situação descrita, podemos afirmar que os principais processos responsáveis pelo aquecimento do carro e da possível queima das mãos do motorista são respectivamente:

a) irradiação e condução.

b) convecção e condução.



- c) condução e irradiação.
- d) convecção e irradiação.
- e) irradiação e convecção.

Química (1,25)

- 1- Os ácidos estão presentes em diversos produtos que usamos no nosso dia a dia. O ácido clorídrico está presente em certos produtos para limpeza, baterias de automóvel contêm ácido sulfúrico e os refrigerantes contêm ácido fosfórico e ácido carbônico na sua composição. Os ácidos citados apresentam, respectivamente, as seguintes fórmulas:
- a) HC , H_2SO_4 , H_3PO_4 e H_2CO_3 .
 - b) HC , O , H_2S , H_2PO_4 e CO_2 .
 - c) HC , H_2SO_4 , H_3PO_4 e CO_2 .
 - d) HC , O , H_2S , H_2PO_3 e CO .
 - e) NaHC , O , H_2SO_3 , HPO_2 e CO_2
- 2- Assinale a alternativa em que a fórmula química está corretamente associada ao nome:
- a) dissulfeto de carbono- CS .
 - b) pentóxido de difósforo- P_2O_5 .
 - c) monóxido de carbono- CO_2 .
 - d) trifluoreto de cloro- C_3F .
 - e) dióxido de nitrogênio- NO_3 .
- 3- Qual a fórmula química do composto formado pelo elemento Mg ($Z = 12$) e o ânion sulfato?
- a) MgSO_3
 - b) Mg_2SO_4
 - c) Mg_2SO_3
 - d) MgSO_4
 - e) $\text{Mg}(\text{SO}_4)_2$



4- Diferencie quimicamente as funções químicas abaixo:

a) Sais:

b) Bases:

c) Ácidos:

d) Óxidos:

5- Faça uma breve pesquisa sobre chuva ácida e responda a questão a seguir:

a) Como a chuva se transforma quimicamente em ácida?





b) Quais as cidades do mundo apresentam a chuva mais ácidas?

c) Quais os males deste fenômeno?

Biologia (1,5)

1- Analise as frases a seguir, e diga a qual classe de vermes cada uma faz referência: (0,25)

a) “Se nadou e depois coçou, é porque pegou”. _____.

b) “As proglotes (segmentos) grávidas são eliminadas do intestino do homem juntamente com as fezes.” _____.

2- Complete as frases: (0,25)

a) A *Wuchereria bancrofti*, também denominada vulgarmente filaria, causa no homem a _____.

b) A classe Cestoda é constituída por animais endoparasitas. Existem duas espécies de tênia: a *Taenia solium*, encontrada na carne de _____ e a *Taenia saginata*, encontrada na carne de _____.



3- Associe as colunas: (0,25)

a) Platelminto

b) Nematelminto

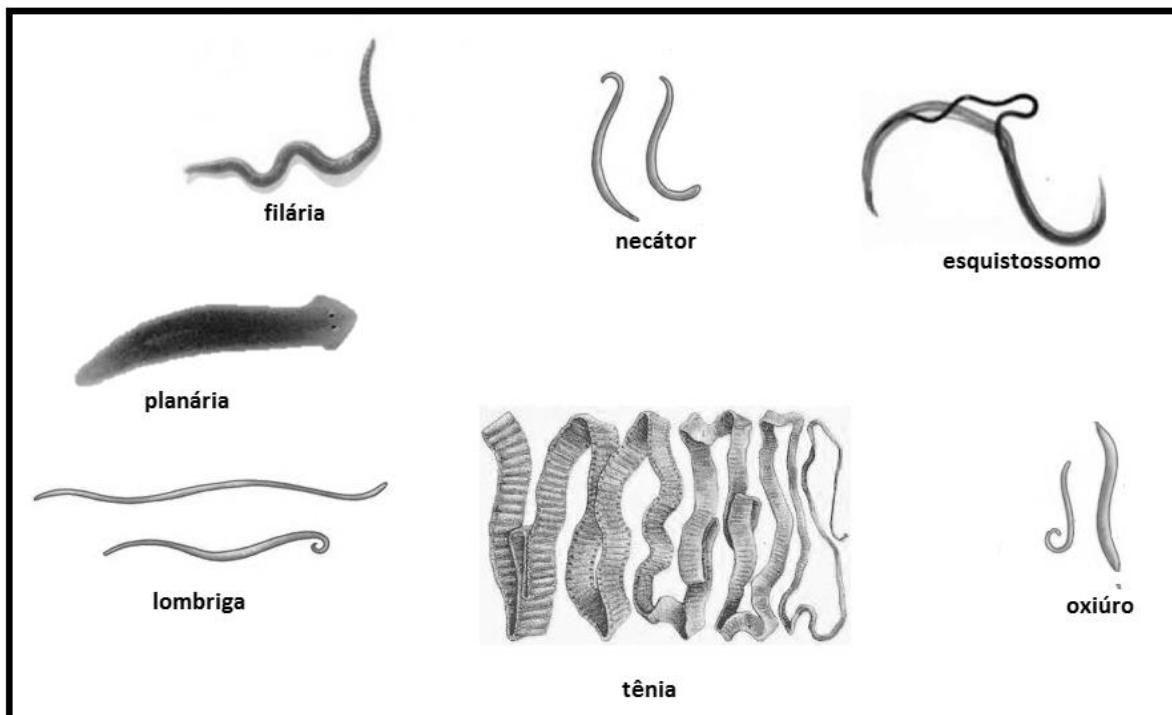
c) Anelídeos

() Sanguessuga () Taenia saginata () Enterobius vermiculares

() Ascaris lumbricoides () Planária () Schistosoma mansoni

4- Quais são os direitos relacionados a saneamento básico que uma população precisa ter para evitar as verminoses? (0,25)

5- Complete a tabela a seguir: (0,5)





Parasitose e agente causador	Contágio	Sintomas	Tratamento	Prevenção
<u>Ascaridíase</u>				
<u>Teníase</u>				
<u>Ancilostomíase</u>				
<u>Oxiuríase</u>				