

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Estudante:*** | | | | |
| ***Turma: 6°ano*** | ***Turno:*** | ***Data de Aplicação:*** | | ***4º Bimestre*** |
| ***Professora: LUISA BARALDI*** | | | ***Nota Final:*** | |
| ***INÍCIO: TÉRMINO:*** | | | | |
| ***PROVA BIMESTRAL DE CIÊNCIAS*** | | | | |
| ***INSTRUÇÕES GERAIS***  1. Confira atentamente a construção da prova. Qualquer falha de impressão ou falta de folhas deve ser comunicada ao professor no prazo máximo de **15 (quinze) minutos.**  2. Inicie a prova identificando todas as páginas com seu **nome e turma.**  3. Resolva as questões nos locais correspondentes usando caneta com tinta azul ou preta. Responda a lápis somente quando determinado.  4. Utilize somente o material autorizado. É proibido o uso de qualquer tipo de corretivo; de aparelho celular.  5. Esta prova é individual. Ao término do tempo, levante o braço e aguarde o fiscal recolher a prova.  6. A posse e/ou uso de meios ilícitos para a execução da prova é(são) considerado(s) falta disciplinar grave, acarretando a atribuição de **grau ZERO.**  7. As questões indicadas com **\***são questões de desafio e correspondem a um ponto adicional.  8. Esta prova vale de **0 a 10 (dez)**  **9. Em provas de exatas é obrigatório apresentação do cálculo, para validação da questão. Caso não conste será anulada.** | | | | |

**01.** Produto tecnológico que deve passar por várias pesquisas e testes que assegurem a sua segurança e eficácia.

**(0,5)**

a) remédio

b) medicamento

c) princípio ativo

d) iatroquímico

**02.** Em sala de aula nós da turma do 6ºA fizemos uma experiência com as cores de canetinhas conhecido como cromatografia de papel. A partir desse experimento pudemos observar a degradação das cores de canetinhas. Dessa forma, consideramos a tinta de canetinha como uma substância pura ou uma mistura. Por quê?

**(0,5)**

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**03.** Assinale V para as afirmativas verdadeiras e F para as falsas.

**(0,5)**

( ) Reação química é a mesma coisa que equação química.

( ) Quando cozinhamos um ovo temos uma reação química acontecendo, podemos evidenciar isso com a mudança de coloração da clara do ovo.

( ) Liberação de calor é uma evidência de fenômeno físico.

( ) Em algumas reações químicas pode ocorrer a liberação de um mau cheiro que serve como evidência de reação química.

( ) Paracelso foi o maior divulgador do uso de medicamentos para tratar uma doença.

**04.** Como principais riscos da automedicação temos, **exceto**:

**(0,5)**

a) cura da doença

b) intoxicação

c) alergias

d) resistência dos microrganismos ao medicamento

**05.** Método de separação de misturas heterogêneas de sólidos que consiste no uso da **água corrente** para separar o componente menos denso do mais denso.

**(0,5)**

a) Flotação

b) Catação

c) Levigação

d) Decantação

**06.** A **separação magnética** pode ser usada, por exemplo:

**(0,5)**

a) em empresas de reciclagem que separam o vidro e o plástico do lixo comum.

b) quando se deseja obter diamante em uma área de mineração.

c) no processo de separação de água e areia.

d) na retirada de material feito de ferro em um depósito para ser reciclado.

**07.** O melhor método para a separação de grãos de feijão e pedras é:

**(0,5)**

a) destilação simples

b) destilação fracionada

c) catação

d) ventilação

**08.** A demora no processo de deposição de sólidos pode ser diminuída com o uso de um equipamento chamado:

**(0,5)**

a) centrífuga

b) peneira

c) filtro

d) ímã

**09.** Para o processo de destilação fracionada ocorrer é necessário conhecer uma característica dos componentes que se deseja separar. Que característica é essa?

**(0,5)**

a) densidade

b) ponto de fusão

c) ponto de ebulição

d) a sua cor

**10.** Os componentes do Triângulo do Fogo, ou seja, condições necessárias para uma reação de combustão ocorrer estão representadas a seguir, **exceto** por:

**(0,5)**

a) Gás carbônico

b) Gás oxigênio

c) Combustível

d) Calor

**11.** Dizemos que ocorreu um **fenômeno físico** quando:

**(0,5)**

a) liberação de um gás

b) mudança de coloração

c) mudança de odor

d) mudança apenas no formato

**12.** **Identifique** o nome dos processos de **mudanças de estado físico** que ocorrem nas seguintes situações abaixo.

**(0,5)**

a) água virando sólida \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) formação de nuvens \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) gelo derretendo \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d) água da roupa molhada secando no varal \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

e) água fervendo na panela no fogão \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Observe a seguinte equação química:

Gás carbônico **+** Água **🡪** Gás oxigênio **+** Glicose

**13.** Assinale a alternativa que apresenta corretamente **os reagentes** da fórmula.

**(0,5)**

a) Gás carbônico e glicose

b) Água e glicose

c) Gás carbônico e Água

d) Gás oxigênio e Glicose

**14.** Assinale a alternativa que apresenta corretamente **os produtos** da fórmula.

**(0,5)**

a) Gás carbônico e glicose

b) Água e glicose

c) Gás carbônico e Água

d) Gás oxigênio e Glicose

**15.** Em uma equação de **combustão completa** quais são os produtos?

**(0,5)**

a) monóxido de carbono

b) gás carbônico e água

c) combustível e comburente

d) combustível e calor

6

**17.** Um refrigerante é considerado como:

**(0,5)**

a) uma mistura homogênea

b) uma mistura heterogênea

c) uma bebida super saudável

d) uma substância pura

**18.** Uma mistura do tipo coloide tem por propriedade, apresentar partículas sólidas dispersas em um meio líquido. Um exemplo de coloide é a:

**(0,5)**

a) gelatina

b) água destilada

c) água mineral

d) bronze

**19.** Uma substância pura, uma mistura homogênea e uma mistura heterogênea podem ser consideradas fazendo parte de um(a):

**(0,5)**

a) coloide

b) solução

c) sistema

d) mistura

**20.** Uma das maneiras de produzir uma solução líquida é utilizar um líquido que dissolverá um sólido. Como chamamos esse sólido?

**(0,5)**

a) solvente

b) solução

c) água

d) soluto

Boa prova!!

Foi um prazer dar aulas para vocês!!!

Beijos, prof(a). luisa! 😉