

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Estudante:*** | | | | |
| ***Turma: 6°*** | ***Turno:*** | ***Data de Aplicação:*** | | ***4º Bimestre*** |
| ***Prof(a). LUISA BARALDI*** | | | ***Nota Final:*** | |
| ***INÍCIO: TÉRMINO:*** | | | | |
| ***PROVA 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.** Um dos primeiros farmacologistas da história e principal divulgador da iatroquímica:

**(0,5)**

a) Alexander Fleming

b) Aristóteles

c) Paracelso

d) Charles Darwin

**03.** O vegetal é transformado em um extrato hidroalcoólico (com água e etanol) e, em seguida, seus diversos componentes são extraídos por solventes adequados. As substâncias isoladas são testadas quanto ao seu efeito biológico e, posteriormente, modificadas para atender às demandas. Essa é a descrição de:

**(0,5)**

a) fabricação de um remédio.

b) obtenção de um princípio ativo sintético.

c) obtenção de uma substância ativa de um vegetal.

d) fabricação de um medicamento.

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

**(0,5)**

( ) A interação medicamentosa indica a dose adequada de um medicamento.

( ) A bula é o documento impresso que vai junto ao medicamento e contém informações sobre a sua composição, efeitos, contraindicações e etc.

( ) A interação medicamentosa é o efeito causado pela relação, por exemplo, entre medicamento-medicamento.

( ) Por definição, um remédio é qualquer preparação ou tratamento para aliviar o mal-estar ou uma doença.

( ) Como exemplos de materiais naturais encontrados em nosso dia temos: o algodão e a madeira.

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

**(0,5)**

a) cura da doença

b) intoxicação

c) alergias

d) resistência dos microrganismos ao medicamento

**06.** 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

**07.** 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 ouro em uma área de mineração.

c) no processo de separação de água e areia.

d) na retirada de material ferroso de um depósito para ser reciclado.

**08.** 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

**09.** 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

**10.** 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

**11.** 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

**12.** 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

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

**(0,5)**

a) água da torneira no congelador \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) vapor de água subindo e formando nuvens \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) picolé derretendo \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d) roupa molhada estendida secando no varal \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

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

**14.** Observe a seguinte equação química:

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

Assinale a alternativa que apresenta corretamente o(s) reagente(s) da fórmula.

**(0,5)**

a) Gás carbônico

b) Água

c) Gás carbônico e Água

c) Gás oxigênio e Glicose

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

**(0,5)**

a) monóxido de carbono

b) gás carbônico e água

c) combustível e comburente

d) combustível e calor

**16.** Para combater traças e baratas, era comum colocar algumas bolinhas de naftalina no guarda-roupa. Com o passar do tempo, essas bolinhas diminuíam de tamanho. Esse fenômeno é uma mudança de estado físico chamada de:

**(0,5)**

a) Solidificação.

b) Condensação.

c) Fusão.

d) Sublimação.

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

**(0,5)**

a) uma mistura homogênea

b) uma mistura heterogênea

c) uma mistura do tipo coloide

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(o):

**(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 que chamamos de:

**(0,5)**

a) solvente

b) solução

c) água

d) soluto

Boa prova!!

Foi um prazer dar aulas para vocês!!!

Beijos, prof(a). luisa!