Tela preta com letras brancas

Descrição gerada automaticamente

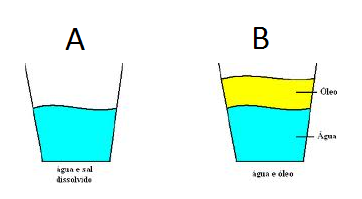
|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Atividade Avaliativa de Ciências** | | | | |
| **Nome:** | | | **Nº** | **Série: 9º A** |
| **1º Bimestre** | **Data: / /2020** | **Valor da Avaliação: 10** | | **Nota:** | |
| **Professor:** Amauri Soares | | | |
| **Conteúdo: Mateira e fenômenos, misturas e substâncias e estrutura da matéria.** | | | | | |
| **Habilidades: H1- identificar e diferenciar um elemento químico do outro.** H2. Identificar modelos que descrevem a estrutura da matéria (constituição do átomo e composição de moléculas simples) e reconhecer sua evolução histórica o papel histórico dos cientistas no conhecimento atual dos átomos. H3. Compreender as separações de misturas no dia a dia. H4. Reconhecer que a grande diversidade de substâncias químicas resulta da combinação de átomos dos elementos químicos conhecidos. H5. Identificar os três estados físicos da matéria e suas diferenças em relação ao grau de agitação dos átomos.H6- Calcular a relação de densidade e volume de uma substância. | | | | | |

1. **H1-** A Tabela Periódica traz todos os elementos organizados em períodos e famílias, ao todo existem 114, mas esse número pode aumentar com o decorrer do tempo em razão da descoberta de novos elementos químicos. O que diferencia um elemento químico do outro? (1,0)

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

1. **H3-** Na imagem abaixo temos uma mistura homogênea e outra heterogênea. Mistura é uma associação de duas ou mais substâncias diferentes. A maioria dos materiais encontrados na natureza não são substâncias puras, e sim misturas de mais de um tipo de molécula na sua constituição. As espécies químicas presentes na mistura são denominadas componentes. Defina a diferença entre uma e outra e cite onde é homogênea e onde é heterogênea. (1,0)

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



1. **H6-** A densidade do ouro é de 19,3 g/cm3. Qual é o volume ocupado por 579g desse elemento? (1,0)

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

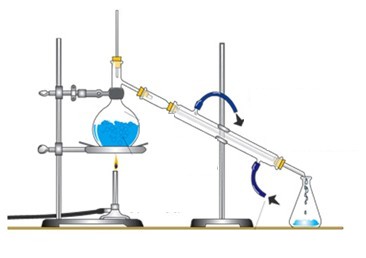
1. **H3-** Escreva o nome das separações em cada caso abaixo: (1,0)
2. Areia do cascalho...........................................................
3. Água da roupa.................................................................
4. Palha do arroz.................................................................
5. Óleo da água..................................................................
6. Arroz do fubá................................................................
7. Pedra do feijão.........................................................
8. **H5-** Veja a figura do gelo e a água. **Água e gelo formam um sistema heterogêneo**.

Eles constituem uma mistura? Explique sua resposta. (1,0)

[](http://www.google.com.br/url?sa=i&rct=j&q=gelo+na+agua&source=images&cd=&cad=rja&docid=wfNme9wk_xGFvM&tbnid=drzczczURhchsM:&ved=0CAUQjRw&url=http://rabiscorascunhado.wordpress.com/2012/07/11/minha-avo-ja-sabia-iii/&ei=wHxZUfHsHYew8QTU_ICQBw&bvm=bv.44442042,d.eWU&psig=AFQjCNGMwpNv9LbccVilXDXtW47xo03JFw&ust=1364905473206347)

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

1. **H2-** A destilação é um dos métodos físicos de separação de misturas homogêneos mais usados em laboratórios. Ela pode ser dividida em dois processos: destilação simples e destilação fracionada. Na figura abaixo temos um destilador simples, explique como ocorre este processo? (1,0)

[](http://www.google.com.br/url?sa=i&source=images&cd=&cad=rja&docid=1nb7AFZpPXhHZM&tbnid=OLHWCoMt-KuUPM:&ved=0CAgQjRwwAA&url=http://www.profjoaoneto.com/quimicag/mistura_exercicios.htm&ei=34ZZUbvDEpHE9gT8ioCgCw&psig=AFQjCNEGf3M54N6gjSNFF0WyF1L5EgvFHw&ust=1364908127356279)

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

1. **H1-** Nos símbolos químicos dos elementos abaixo escreva seu nome: (1,0)
2. Pb\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ B) Al \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ C) Cl\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

D) C\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ E) K\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ F) He\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Nos elementos químicos abaixo de o símbolo de cada um deles: (1,0)
2. Ouro\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_b) Prata\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

C) Carbono\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_D) Nitrogênio\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **H2-** De acordo com o quadro abaixo de um elemento químico, complete o que se pede: (2,0)

|  |  |
| --- | --- |
| *Fósforo 2*  *15 8*  *5*  *P*  *30,974* | *P= ............................*  *Z=............................*    *E= ..........................*  *N= .........................*  *A= .........................* |

Faça com capricho!!!!!