Colégio Vicentino
VIRGEM PODEROSA

PLANO DE RECUPERAÇÃO PARALELA - 2022

RECUPERAÇÃO – TRIMESTRE: 2°

Curso: Fundamental II **Componente Curricular: Química**

Série/Ano: 9 ° anos

Professor: Elaine Pelisson Alves

Habilidades - **EF06C01, EF06C02, EF06C03 , EF09C01 e EF09C002**

Substâncias simples e compostas (slides)
Misturas
separação de misturas (slides)
fenômenos físicos e químicos - evidências das transformações químicas (slides)
Estados físicos da matéria páginas do livro 39 e 40
Ligações químicas páginas 41 a 44
Representações químicas página 48, 53, 54 e 55 (balanceamento de equações)

INSTRUMENTOS DE AVALIAÇÃO:

- Lista de Exercícios - 1,5 pontos

- Avaliação - 8,5 pontos DATA --- 27/09

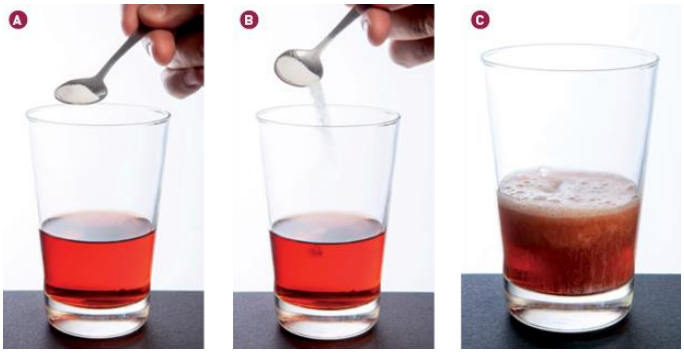
ORIENTAÇÕES DE ESTUDO: Estudar pelo livro , exercícios do livro e resumos do caderno e as correções das provas

Colégio Vicentino VIRGEM PODEROSA	Nome:		Número:	Valor: 1,5
	Turma: 9 ano	Professor(a): Elaine Pelisson		Nota:
	Componente Curricular: ciências	Data: 27 | 09 |2022	Trimestre: rec 2°	Ass.:

1. Que tipo de evidência de transformação química podemos observar quando fritamos um ovo ?

_____
_____
_____

2. identificar se uma transformação é física ou química, podemos analisar as características dos materiais antes e depois da transformação. Observe a figura abaixo e responda:



Que tipo de evidência de transformação química podemos observar quando misturamos bicarbonato de sódio com vinagre ?

_____
_____
_____

3. Como podemos definir uma transformação química ?

_____
_____
_____

4. O período de seca é caracterizado pela ausência de chuvas, por isso, também conhecido como estiagem. Em algumas regiões, como no Centro-Oeste do Brasil, por exemplo, este período é bem notório, pois afeta a própria saúde dos moradores. Dentre as principais queixas está a dificuldade de respirar e em alguns casos, ocorre até mesmo sangramento nas narinas.
Apresentamos aqui uma solução caseira para amenizar o problema: espalhe pelos cômodos da casa recipientes abertos contendo água. Mas o que acontece com essa água e porque o método se torna eficaz neste caso?

_____
_____
_____
_____

5. Dê o nome das mudanças de estado físico que está ocorrendo :

a) Uma pedra de naftalina deixada no armário
_____

b) Uma vasilha de água deixada no freezer_____

c) Uma vasilha de água deixada no fogo
_____

d) O derretimento de um pedaço de chumbo quando aquecido_____

e) Roupa secando no varal_____

f)Sorvete derretendo
_____

1. Defina substância simples de substância composta dando um exemplo de cada.
_____
_____
_____
_____

2. A formação de nuvens obedece ao ciclo da água na natureza, onde primeiro ocorre a evaporação e em seguida, a precipitação de gotículas de H2O. Imagine então o processo de formação das nuvens como sendo uma mudança de estado físico da água, qual o nome dessa mudança?
_____
_____

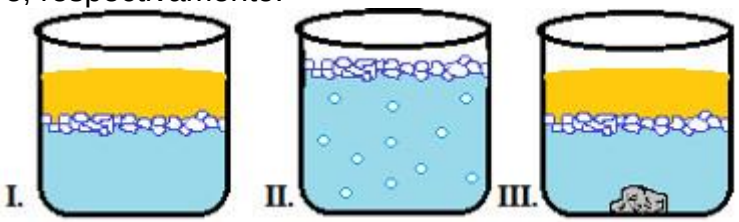
Material	PF (°C)	PE (°C)
Cloro	-101,0	-34,6
Flúor	-219,6	-188,1
Bromo	-7,2	58,8
Mercúrio	-38,8	356,6
Iodo	113,5	184

8 . Em que estado físico se encontram as substâncias a uma temperatura de 30°C

a) Cloro _____
b) Flúor _____
c) Bromo _____
d) Mercúrio _____
e) Iodo _____

9. Colocando-se água bem gelada num copo de vidro, em pouco tempo este fica molhado por fora, devido à formação de minúsculas gotas de água". Justifique este fato.

10. Observe a representação dos sistemas I, II e III e seus componentes. O número de fases em cada um é, respectivamente:



I- óleo, água e gelo.
II- água gaseificada e gelo.
III- água salgada, gelo, óleo e granito.

a) 3,2,6.

b) 3,3,4.

c) 2,2,4.

d) 3,2,5.

e) 3,3,6.

11. Para preparar o cimento para a construção de uma casa é necessário utilizar grãos finos de areia. Assim, é utilizada uma malha de ferro com vários buracos que retém os grãos grossos e deixa apenas os grãos finos passarem.
Identifique qual técnica separação de misturas e utilizada para preparar o cimento.

_____
_____

12. As transformações químicas alteram a composição da matéria e durante esse processo podemos observar algumas evidências, como a formação de gás, formação de produto insolúvel, mudança de cor e variação de temperatura. Identifique qual das situações descritas abaixo representa uma transformação química.

a. Mistura de vinagre com bicarbonato de sódio, gerando gás carbônico.
b. Dissolução de açúcar em água, gerando água adocicada.
c. Mistura de água e óleo de cozinha, gerando uma mistura heterogênea.
d. Evaporação de água do mar, gerando vapor de água e sal.

13. Observe as imagens e identifique as transformações químicas

Oxidação da Maçã

Fermentação

Ebulição da água

_____
_____
_____

14. coeficientes completam corretamente as equações químicas abaixo?(1.0)

a) $CaO + H_3PO_4 \rightarrow Ca_3(PO_4)_2 + H_2O$

b) Al_2O_3 + $HCl \rightarrow$ $AlCl_3$ + H_2O

c) BaO_4 + $HNO_3 \rightarrow$ $Ba(NO_3)_2$ + H_2O_2 + O_2

D) Al_2O_3 + $HCl \rightarrow$ $AlCl_3$ + H_2O

E) SO_2 + $NaOH \rightarrow$ Na_2SO_3 + H_2O

F) BaO_4 + $HNO_3 \rightarrow$ $Ba(NO_3)_2$ + H_2O_2 + O_2

15. O que diz a teoria do octeto?

_____
_____
_____
_____

16. O que explica a condutibilidade elétrica dos metais.

_____
_____
_____
_____

17. Qual a fórmula do composto formado, quando átomos do elemento genérico M, que forma cátions trivalentes, ligam-se com átomos do elemento Y, pertencentes à família dos calcogênios(6 A) Represente a ligação

18. Um elemento químico A, de número atômico 11, um elemento químico B, de número atômico 8, e um elemento químico C, de número atômico 1, combinam-se formando o composto ABC. Que tipo de ligação ocorre entre os compostos A e B e entre B e C.

19. A propriedade que todo metal possui de conduzir calor deve-se: 0.3

a) à ruptura das ligações metálicas.

b) à existência de elétrons livres.

c) à existência de prótons livres.

d) ao núcleo dos átomos dos metais, que possui um número muito grande de prótons.

e) ao ponto de fusão baixo.

20.) A tabela a seguir traz as configurações eletrônicas de cinco átomos hipotéticos, representados pelos símbolos A, B, C, D e E. 0.3

Átomo	Configuração
A	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$
B	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^1$
C	$1s^2\ 2s^2\ 2p^6$
D	$1s^2\ 2s^2\ 2p^5$
E	$1s^2\ 2s^2\ 2p^3$

Qual(is) poderia(m) ser considerado(s) estável(is) de acordo com a regra do octeto?

Justifique

21 Qual a formulação química obtida da ligação entre átomos dos elementos químicos $_{15}P^{31}$ e Ca, que tem 20 prótons: represente a ligação