



Centro Educacional André Luiz

Olá meus amores,

Eu sei que tudo isso é novo para nós e essa distância só aumenta nossas inseguranças e incertezas, então diante desse cenário eu resolvi criar essas dicas para vocês.

Estou morrendo de saudades, mas conto com vocês para continuarmos os nossos aprendizados.

OI, SOU DEDESSA,
SUA PROFESSORA
VIRTUAL.

Orientações:

- * Mantenham sua rotina diária.
- * Escolha o seu local de estudo, ele deve ser silencioso, arejado e iluminado.
- * Pegue sua apostila para acompanhar a aula, marquem aquilo que está no material online.
- * Use seu caderno para escrever aquilo que considerarem importante.
- * Busquem vídeos, jogos, mapas mentais, para auxiliarem nesse momento.
- * Faça um cronograma de estudos.
- * Desconecte-se do celular, evitem mídias sociais durante o estudo.
- * Nossas aulas acontecerão às terças e quartas, então façam as atividades propostas entre uma aula e outra.
- * Em hipótese alguma deixem de fazer as atividades solicitadas.



BOM ESTUDO!

QUÍMICA - 9º ANO

Antes de mais nada vamos nos situar na matéria, nossa última aula ocorreu no dia 11/03/2020, onde falamos sobre **As mudanças de estado físicos e as classificação da matéria** (páginas 22 até 30) e ficou para casa as página 38 (números 1 ao 10).

No vídeo encaminhado para vocês, eu fiz uma revisão de todas as nossas aulas desde do início do ano letivo, corriji o trabalho de casa, iniciei nossa matéria nova: **Técnicas de separação de misturas** (páginas 32 até 35) e o trabalho de casa, para dia 01/04/2020, páginas 37 e 38.

Correção das páginas 33 e 34 (números 4 ao 8)

1. e

A – Um líquido transformou-se em um sólido. – Essa transformação de estado caracteriza a solidificação.

B – Um gás passou diretamente para o estado sólido após resfriamento.– Essa mudança de fases é denominada de ressublimação.

C – O aquecimento de um líquido levou à formação de vapor. – Durante a vaporização um líquido passa para o estado de vapor.

2. b

Como o sólido está puro, ou seja, não é uma mistura, a temperatura medida durante uma transição de fases deverá permanecer constante.

3. c

Ao passar do estado sólido diretamente para o estado gasoso, uma substância sofre sublimação.

4. d

A solidificação, a condensação e a ressublimação requerem que a temperatura do sistema seja diminuída.

5. a

As temperaturas de fusão e de ebulição de uma substância pura serão sempre as mesmas para uma dada pressão.

6. c

Como o óleo e a água não se misturam, ocorre a formação de uma mistura heterogênea com 2 fases. A adição de gelo faz com que se tenha mais uma fase na mistura, resultando em uma mistura heterogênea com 3 fases.

7. c

Uma mistura deve conter pelo menos duas substâncias misturadas. Se a mistura for heterogênea, então é necessário que exista pelo menos duas fases distintas visíveis.

8. c

A – Água líquida e gelo. – Formam um sistema heterogêneo.

B – Óleo e gelo. – Formam uma mistura heterogênea, pois água e óleo não se misturam.

C – Areia e água líquida. – Formam uma mistura heterogênea, pois água e areia não se misturam.

D – Oxigênio e nitrogênio gasosos. – Gases sempre formam misturas homogêneas.

E – Sal de cozinha em água. Formam uma mistura homogênea, pois o sal é solúvel em água.

9. e

Um sistema trifásico deve consistir, necessariamente, de 3 fases distintas.

10. a

Água líquida e gelo são a mesma substância (água) em duas fases distintas. Como o cloreto de sódio é solúvel em água, ele forma uma mistura homogênea com a água. Sendo assim, o sistema de água líquida, gelo e cloreto de sódio possui 2 fases e 2 componentes.

TÉCNICAS DE SEPARAÇÃO DE MISTURAS

ANOTEM
NO
CADERNO



studymaps.com.br

OBS: NÃO ESQUEÇAM DE REALIZAR AS ATIVIDADES DO LIVRO – PÁGINA 37 PARA NOSSA PRÓXIMA AULA DIA 01/04/2020.