

ESCOLA MUNICIPAL IRMÃ FILOMENA RABELO

DISCIPLINA: CIÊNCIAS

PROFESSORA GISELE FELICETTI DAROS

TURMA: 9º ANO 1

DATA: 14/04/2020

ATIVIDADE 1

ORIENTAÇÕES GERAIS:

- ESSA ATIVIDADE DEVERÁ SER FEITA NO CADERNO
- SEMPRE QUE INICIAR AS ATIVIDADES **COLOQUE A DATA**
- ABAIXO SEGUE UM RESUMO DO CONTEÚDO, **VOCÊ DEVERÁ COPIAR EM SEU CADERNO (copie também o que está ESCRITO nas imagens) DEPOIS DEVERÁ COPIAR E RESPONDER AS ATIVIDADES QUE ESTÃO NO FINAL DO ARQUIVO.**
- PROCURE ASSISTIR AOS VÍDEOS DISPONIBILIZADOS COMO FORMA DE COMPREENDER MELHOR OS CONTEÚDOS E ADQUIR MAIS CONHECIMENTO.
- EM CASO DE DÚVIDAS ESTOU A DISPOSIÇÃO.

Assista ao vídeo com a explicação do conteúdo no link: AULA 1 REAÇÕES QUÍMICA 9 ANO 1

<https://www.youtube.com/watch?v=EAHIH6YGHZU>

Assista ao vídeo complementar: Transformações químicas – Manual do Mundo

<https://www.youtube.com/watch?v=OpO7541XQwo&t=169s>

REAÇÕES QUÍMICAS

Em uma transformação física o material sofre apenas alteração física, muda o estado físico em que se encontra, não havendo formação de novas substâncias. Ex: formação do gelo, derretimento do gelo, evaporação da água.

Em uma transformação química temos a alteração da composição inicial do material, havendo a formação de novas substâncias. As ligações entre átomos e moléculas são rompidas e/ou restabelecidas de outra maneira.

➔ **Que transformações químicas ocorrem à nossa volta?**

✓ As reações químicas fazem parte do nosso dia-a-dia. Assistimos à ocorrência de reações químicas, por exemplo...

		
... quando um fósforo arde.	... quando há fogo de artifício.	
		
... quando os alimentos são cozinhados.	... quando os frutos apodrecem.	... quando as folhas das árvores amarelecem.

Como uma substância se transforma em outra?

Uma substância pode sofrer transformação química através da ação dos seguintes fatores:

✓ Por ação do calor (termólise).



✓ Por ação da luz (fotólise).



✓ Por ação da corrente elétrica (eletrólise).



✓ Por junção de substâncias.



✓ Por ação mecânica.

Como detectar uma reação química?

Detectamos uma reação química através da:



Nas reações químicas temos:

REAGENTES: substâncias que reagem entre si e que irão se transformar em outras.

PRODUTOS: novas substâncias produzidas

Estado inicial

Mudança

Estado final

(Reagentes)

→
(Reação química)

(Produtos)

Quando uma barra de ferro é exposta à ação do ar notamos que ela enferruja.

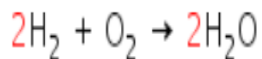
Reagentes **Produto**
Ferro + Oxigênio → Ferrugem

Dizemos que: o Ferro reage com o Oxigênio formando a ferrugem

Quando o vinho azeda, transforma-se em vinagre.

Reagentes **Produto**
Vinho + ar → Vinagre

Dizemos que: o vinho reage com o ar formando o vinagre.



A)

Quais são os reagentes?

Qual é o produto?

Quantas moléculas de Hidrogênio e Oxigênio temos nos reagentes?

Quantas moléculas de Hidrogênio e Oxigênio temos nos produtos?

Escreva como se lê a equação.



Ferro

Gás
Oxigênio

Ferrugem

B)

Quais são os reagentes?

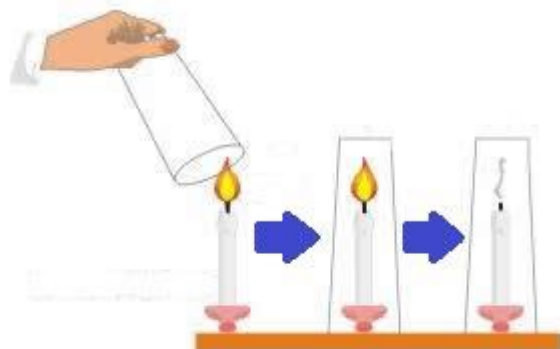
Qual é o produto?

Quantas moléculas de Oxigênio temos nos reagentes?

Quantas moléculas de Oxigênio temos nos produtos?

Escreva como se lê a equação.

3 – Observe a imagem:



Em sua opinião, por que a vela apagou? Você acha que o fato da vela ter apagado tem relação com o conteúdo estudado? Explique.

BONS ESTUDOS!!