**PREFEITURA MUNICIPAL DE RIBEIRÃO CORRENTE**

**DEPARTAMENTO DE EDUCAÇÃO**

**E.M.E.B. ”JORNALISTA GRANDUQUE JOSÉ”**

**Rua Rita Cândida da Silveira, 1200 – Bairro Monte alegre – Ribeirão Corrente- SP - CEP: 14.445-000**

**Fone: (16) 3749.1014**

***9° ANO***

**Professor:** Renata Malta Ferreira e Leonardo Martins dos Santos **Disciplina:** Ciências

Atividades referentes a três aulas.

Aulas referentes a semana dos dias 18a 22 de maio.

**Tema:** Correção dos exercícios de revisão

**Orientações:** Ler as respostas e comparar com as respostas feitas em seu caderno e quando erradas corrigi-las

**CORREÇÂO**

**1)** Como ocorre as ligações químicas ? Como elas podem ser classificadas?

R:As ligações químicas ocorrem através da união de dois ou mais elementos químicos, elas cpodem ser classificas em ligações covalentes, iônicas e metálicas.

2)Descreva as ligações covalentes.

R: As ligações covalentes são aquelas que ocorrem através da união da ultima camada ( Camada covalente) da eletrosfera dos átomos gerando a sua união.

3) Como as substâncias puras podem ser classificadas? Qual o critério usado para fazer essa classificação?

R: As substâncias puras podem ser classificadas em substâncias puras simples e puras compostas. Elas são classificadas devido a quantidades de átomos de elementos químicos diferentes que as formam.( átomos iguais substância simples, átomos diferentes substâncias compostas).

4)Quais as principais diferenças entre as misturas homogêneas e as misturas heterogêneas ?

R: Misturas homogêneas são aquelas formadas por somente uma fase, já as misturas heterogêneas possuem duas ou mais fases.

5)Como ocorre uma reação química?

R: Uma reação química ocorre através da união de dois ou mais reagentes que juntos formam um novo produto.

6)Como as reações químicas podem ser classificadas ?

R: As reações químicas podem ser classificadas em síntese e adição, analise e decomposição, simples troca e dupla troca.

7)Classifique as reações químicas abaixo::

a) AB + CD 🡪BC + AD:Reação de dupla troca.

b) C + O 🡪 COReação de síntese e adição.

8) Explique com suas palavras a lei de conservação de massa.

R: Segundo a lei de conservação de massa não importa como ocorra a reação química sua massa sempre irá se manter.

9) Quando uma reação química pode ser consideradabalanceada ?

R: Quando apresentar o mesmo número de átomos em seus regentes e no produto gerado por ele.

10) Como podemos fazer o balanceamento de uma reação química?

R: Para balancear uma reação química é necessário que ela fique com a mesma quantidade de átomos entre reagentes e produto final.