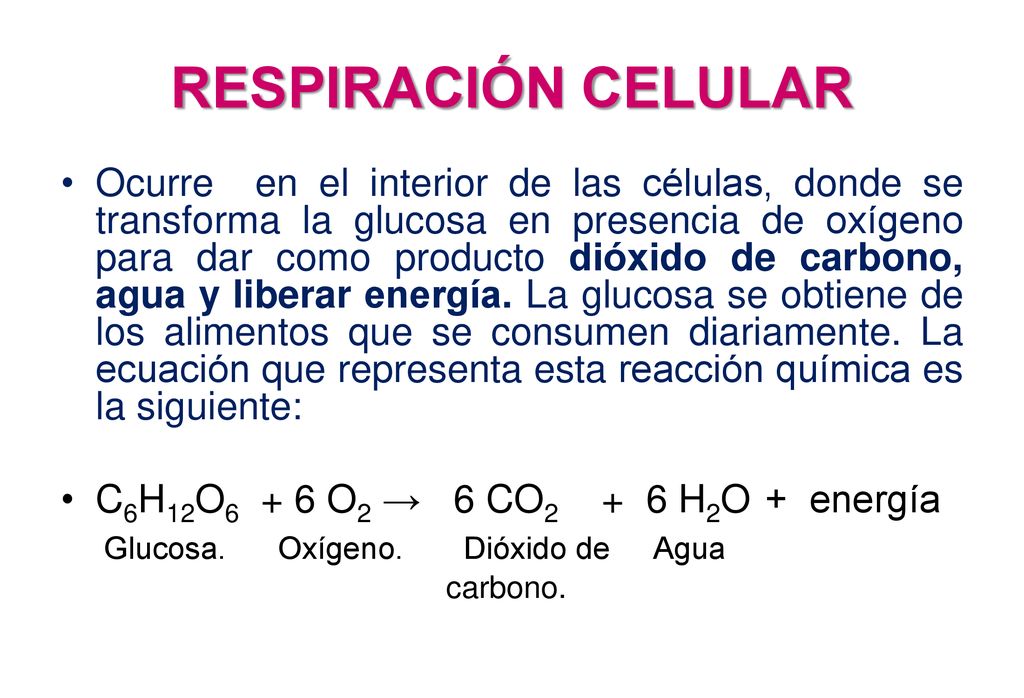
LICEO ELVIRA SANCHEZ DE GARCES****

**PRIMER AÑO MEDIO A / QUIMICA Profesor: Jorge Luis Pérez Oramas**

**mail: jorge.luis.perez@liceoelvirasanchez.cl +56963521809**

**Nombre: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Fecha : 30.07.2021 Guía N°6**

**Objetivos: Establecer relaciones cuantitativas entre reactantes y productos en reacciones químicas (estequiometría) y explicar la formación de compuestos útiles para los seres vivos.**

-

1- Diga el nombre de las sustancias Reaccionantes y de la sustancias Productos de este proceso.

2-¿Es correcto decir que esta ecuación química está balanceada? Explique.

3- Exprese a cantidad de moles de cada sustancia según esta ecuación química.

4- Consulte la Tabla Periódica y complete la tabla siguiente :

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Nombre del Elemento químico | Símbolo químico | Número atómico(protones) | Número másico  ( p + n ) | Cantidad de  Electrones. |
| Carbono |  |  |  |  |
| Hidrógeno |  |  |  |  |
| Oxìgeno |  |  |  |  |

5- Calcule las Masas Molares de las sustancias involucradas en la ecuación química.

*Ejemplo de referencia. Cálculo de la masa Molar del CO2*

*Masas Atómicas : C : 12 x 1 = 12 1 mol pesa 44 g luego , si observas la ecuación , tiene*

*6 moles el CO2, por lo cual la masa de estos 6 moles la*

*Calculamos así 6 x 44 = 264 g*