**IGCSE Chemistry Key words Topic 4 Stoichiometry**

**Grade 9/10 key words**

|  |  |
| --- | --- |
| **Relative atomic mass Ar:** the average mass of an atom of an element, taking into account the isotopes of the element on a scale where an atom of 12C has a mass of 12. | **Masa Atómica relativa Ar:** el promedio de la masa de un átomo comparada con la escala del isotopo 12C cuya masa molecular es de 12. |
| **Relative molecular mass Mr:** the sum of the relative atomic masses of all of the elements shown in the formula of a molecule | **Masa Molecular relativa Mr**: la suma de las masas atómicas relativas de todos los elementos en una formula o molécula. |
| **Relative formula mass Mr:** the sum of the relative atomic masses of all of the elements shown in the formula (used for ionic compounds) | **Formula de la masa relativa Mr:** la suma de las masas atómicas relativas de todos los elementos en una formula ( usada para compuestos iónicos) |
| **Word equation:** a summary of a chemical reaction using the chemical names of the reactants and products | **Ecuación de palabras:** expresión de una reacción química, con los nombres químicos de los reactantes y productos. |
| **Balanced chemical (symbol) equation:** a summary of a reaction using chemical formulae – the total number of any of the atoms involved is the same on both the product and reactant sides of the equation | **Balanceo de ecuaciones químicas (símbolos):** expresión de una reacción usando fórmulas y en la que el número total de cada átomo del mismo tipo es igual en ambos lados de la ecuación, reactantes y producto. |
| **Reactant:** the chemical substances that react together in a chemical reaction | **Reactante**: sustancias químicas que reaccionan en una reacción química**.** |
| **Product:** the substances produced by a chemical reaction | **Producto:** sustancia producida en una reacción química. |
| **State symbols:** symbols used to show the physical state of the reactants and products in a chemical reaction. They are (s)-solid, (l) liquid, (g) gas and (aq) in solution in water | **Símbolos de Estado:** símbolos usados para representar el estado físico de reactantes y productos en una reacción química. Ellos son (s) solido, (l) liquido, (g) gas y (aq) diluido en agua |

**Grade 10 only**

|  |  |
| --- | --- |
| **Mole:** measure of the amount of substance. One molethe of amount of substance which has a mass equal to the relative molecular mass or relative formula mass in grams | **Mole o Mol:** es la [unidad](http://es.wikipedia.org/wiki/Unidades_de_medida) con que se [mide](http://es.wikipedia.org/wiki/Medici%C3%B3n) la [cantidad de sustancia](http://es.wikipedia.org/wiki/Cantidad_de_sustancia). Un mol de una sustancia contiene la misma masa de la formula de la masa relativa Mr, expresada en gramos. |
| **Avogadro constant:** the number of particles in one mole of a substance.  The number is 6.023 x1023. | **Constante de Avogadro:** cantidad de partículas que contiene un mol de una sustancia. El número es 6.023x1023. |
| **Molar volume(Vm):** the volume of occupied by one mole of any gas gas at room temperature and pressure (r.t.p). The value is 24dm3 | **Volumen Molar (Vm):** el volumen ocupado por un mol de cualquier gas a una temperatura y presión estándar. El valor es de 24dm3. |
| **Concentration of solution:** measure of the amount of solute in a unit volume of solution units mol/dm3 | **Concentración de una solución: C**antidad de soluto disuelto en una unidad de volumen de la solución, cuya unidad es mol/dm3 |
| **Empirical formula:** the simplest ratio of atoms present | **Formula Empírica:** la relación mas simple de átomos presentes en una formula |
| **Molecular formula:** the actual number of atoms of each element present in one molecule of the substance | **Formula Molecular: el** numero real de átomos de cada elemento presentes en una molécula de la sustancia. |