**IGCSE Chemistry Key words Topic 13 Carbonates**

|  |  |
| --- | --- |
| **Limestone:** a rock which is composed of calcium carbonate (CaCO3) | **Piedra Caliza:** es una roca compuesta por carbonato de calcio ( CaCO3) |
| **Lime:** a white solid with the chemical name calcium oxide (CaO). It is formed by heating limestone (thermal decomposition of limestone) | **Cal:** un sólido blanco con el nombre químico: óxido de calcio (CaO). Se produce por el calentamiento de la piedra caliza (descomposición térmica de la piedra caliza) |
| **Slaked lime:**  formed when water is added to lime. Its chemical name is calcium hydroxide (Ca(OH)2) | **Cal hidratada (apagada):** se forma cuando se añade agua a la cal. Su nombre químico es el hidróxido de calcio  Ca (OH) 2 |
| **Limewater:** a solution of calcium hydroxide in water used to test for carbon dioxide | **Agua de cal:** una solución de hidróxido de calcio en el agua utilizada para la prueba de dióxido de carbono |
| **Carbonate:**  compound containing the carbonate ion (CO3 2-) | **Carbonato:** compuesto que contiene iones de carbonatos (CO3 2-) |
| **Desulfurisation:** removal of sulfur dioxide from waste gases at power stations, usually by using limestone or slaked lime. | **Desulfuración:** eliminación del dióxido de azufre a partir de gases residuales en centrales eléctricas, por lo general mediante el uso de la piedra caliza o la cal hidratada (apagada). |
| **Cement:**  formed when limestone is heated with clay. It is used to make concrete | **Cemento:** se forma cuando la piedra caliza se calienta con la arcilla. Se utiliza para hacer concreto |