**IGCSE Chemistry Key words Topic 8 Acids, bases and salts**

|  |  |
| --- | --- |
| **Acid:** has a pH less than 7 and produces hydrogen ions (protons H+) when added to water. They are proton donors | **Acido:** tiene un pH menor que 7 y produce iones de hidrogeno (protones H+) cuando se le agrega agua. Son donadores de protones. |
| **Base:** a substance that reacts with an acid to form a salt and water as the only products. It accepts protons from acids. They are metal oxides or metal hydroxides | **Base:** sustancia que reacciona con ácidos para formar sal y agua como únicos productos. Son aceptadores de protones, son óxidos metálicos o hidróxidos metálicos. |
| **Alkali:** a soluble base. It forms hydroxide ions (OH-) when added to water and has a pH greater than 7. | **Alcalino**: es una base soluble. Forma iones de hidróxido (OH-) cuando se le agrega agua y tiene un pH mayor que 7. |
| **Strong (acid or base) :** completely split into ions when dissolved in water | **(Acido o base) fuerte:** sustancia que se disocia  (Separa) completamente en iones cuando se disuelve en agua. |
| **Weak (acid or base)**: only partly split into ions when dissolved in water | **(Acido o Base) débil**: sustancia que se disocia parcialmente cuando se disuelve en agua. |
| **Salt:** ionic compounds made by the neutralisation of an acid with a base. | **Sal:** compuesto iónico que resulta de la combinación de un acido con una base  (Neutralización). |
| **Neutralisation:** the chemical reaction between an acid and a base producing salt and water only. | **Neutralización:** reacción química entre un acido y una base que produce sal y agua**.** |
| **Acidic oxides:** oxides of non-metals which react with bases and dissolve in water to form acidic solutions | **Oxido acido:** compuesto que resulta de la combinación de un oxigeno con un no metal que reacciona con bases y se disuelve en agua formando soluciones acidas. |
| **Basic oxide:** oxide of a metal with reacts with acids to neutralise the acid | **Oxido básico: compuesto** que resulta de la combinación de un oxígeno con un metal que reacciona con ácidos y el cual neutraliza el acido. |
| **Amphoteric oxides**: oxides that react with both acids and alkalis to produce salts. There are also amphoteric hydroxides | **Oxido anfótero:** oxido que reacciona con ácidos y bases y produce sal. También hay hidróxidos anfóteros. |
| **Neutral oxides:** oxides that react with neither acids or alkalis to produce salts | **Óxidos neutros**: óxidos que reaccionan con cualquiera, ácidos o bases, y producen sal. |
| **Cation:** a positively charged ion | **Catión:** ion con carga positive**.** |
| **Anion:** a negatively charged ion | **Anión**: ion con carga negativo. |
| **Precipitate:** an insoluble solid formed from the reaction between two solutions | **Precipitado: solido** insoluble formado en una reacción química entre dos soluciones. |