

• Sobre Matemáticas:

- **CONTENIDO:** “Ecuaciones de 2º grado completas”.

- **A REALIZAR PREVIAMENTE:**

- Leer tranquilamente página del libro de clase con numeración 121 (apartado 3.3)

- Ver ejemplos prácticos del video, como: <https://www.youtube.com/watch?v=-zhqYDaLMnc>

- **TAREA:** realizar los apartados a) y b) de la página con numeración 122 de nuestro libro de clase. (Recuerda: debemos llevar todos los monomios reducidos a un miembro).



• Sobre Física y Química:

-**CONTENIDO:** “Inicio de la formulación inorgánica”.

- **A REALIZAR PREVIAMENTE:**

- Estudio de elementos (metales y no metales) más importantes que utilizaremos, y sus valencias más usuales para formulación inorgánica.

**METALES**

| Nombre    | Símbolo                      | Valencia |
|-----------|------------------------------|----------|
| Litio     | Li                           |          |
| Sodio     | Na                           |          |
| Potasio   | K                            |          |
| Rubidio   | Rb                           | 1        |
| Cesio     | Cs                           |          |
| Francio   | Fr                           |          |
| Plata     | Ag                           |          |
| Amonio *  | NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> |          |
| Berilio   | Be                           |          |
| Magnesio  | Mg                           |          |
| Calcio    | Ca                           |          |
| Estroncio | Sr                           | 2        |
| Bario     | Ba                           |          |
| Radio     | Ra                           |          |
| Cinc      | Zn                           |          |
| Cadmio    | Cd                           |          |
| Aluminio  | Al                           | 3        |
| Cobre     | Cu                           | 1 2      |
| Mercurio  | Hg                           |          |
| Oro       | Au                           | 1 3      |
| Cromo     | Cr                           |          |
| Manganeso | Mn                           |          |
| Hierro    | Fe                           | 2 3      |
| Cobalto   | Co                           |          |
| Níquel    | Ni                           |          |
| Estaño    | Sn                           |          |
| Plomo     | Pb                           | 2 4      |
| Platino   | Pt                           |          |

**NO METALES**

| Nombre    | Símbolo | Valencia       | ...uros |
|-----------|---------|----------------|---------|
| Hidrógeno | H       | 1              | -1      |
| Flúor     | F       |                | -1      |
| Cloro     | Cl      |                |         |
| Bromo     | Br      | 1 3 5 7        | -1      |
| Yodo      | I       |                |         |
| Oxígeno   | O       | -2 (-1)        |         |
| Azufre    | S       |                |         |
| Selenio   | Se      | 4 6            | -2      |
| Telurio   | Te      |                |         |
| Nitrógeno | N       | 1 3 5<br>(2 4) | -3      |
| Fósforo   | P       |                |         |
| Arsénico  | As      | 3 5            | -3      |
| Antimonio | Sb      |                |         |
| Boro      | B       | 3              |         |
| Bismuto   | Bi      | 3 5            |         |
| Carbono   | C       | 2 4            | -4      |
| Silicio   | Si      | 4              | -4      |
| Manganeso | Mn      | * 4 6 7        |         |
| Cromo     | Cr      |                |         |
| Molibdeno | Mo      | 6              |         |
| Wolframio | W       |                |         |

(\*) Aunque el ión amonio no es un elemento, se incluye aquí por la gran cantidad de compuestos donde aparece.

- Ver video resumen, como:

<https://www.youtube.com/watch?v=i0uI2ce2wNA>



- **TAREA:** realizar cuadro resumen semejante al realizado en el video.