



# Aportaciones en la segunda revolución química



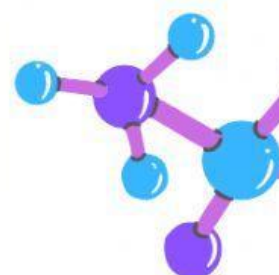
## Aportaciones de Wolfgang

Apoyándote de la tabla periódica, coloca el símbolo del elemento químico en la casilla que corresponda, de modo que se respete la triada

|    |   |    |    |
|----|---|----|----|
| S  |   |    |    |
|    |   | Sr |    |
| Te | I |    | Sb |

Anota el valor de la casilla para que se cumpla la triada química

|    |    |     |    |
|----|----|-----|----|
| 16 | 3  | 32  | 7  |
|    |    |     |    |
| 52 | 19 | 128 | 39 |



## Aportaciones de Cannizzaro

Apoyándote de la tabla periódica de tu libro (recuerda truncar a un decimal las masas de los elementos de la tabla) y calcula las masas atómicas y moleculares:

Au: \_\_\_\_\_ Mg: \_\_\_\_\_ O<sub>2</sub>: \_\_\_\_\_ NH<sub>3</sub>: \_\_\_\_\_

K: \_\_\_\_\_ Cl: \_\_\_\_\_ F<sub>2</sub>: \_\_\_\_\_ CO: \_\_\_\_\_

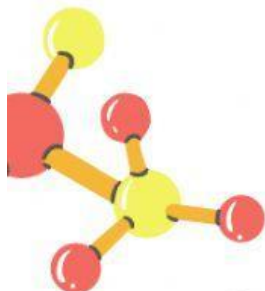
Xe: \_\_\_\_\_ Be: \_\_\_\_\_ NaOH: \_\_\_\_\_ Al(OH)<sub>3</sub>: \_\_\_\_\_



## Aportaciones de Newlands

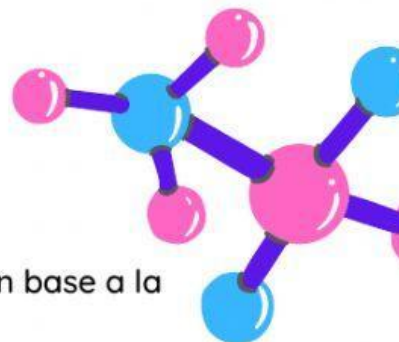
A continuación se encuentra la tabla periódica de Newland:

|         |          |          |               |               |          |              |               |
|---------|----------|----------|---------------|---------------|----------|--------------|---------------|
| H<br>1  | F<br>8   | Cl<br>15 | Co y Ni<br>22 | Br y Ni<br>22 | Pd<br>36 | I<br>42      | Pt y Ir<br>50 |
| Li<br>2 | Na<br>9  | K<br>16  | Cu<br>23      | Rb<br>30      | Ag<br>37 | Cs<br>44     | Os<br>51      |
| G<br>3  | Mg<br>10 | Ca<br>17 | Zn<br>24      | Sr<br>31      | Cd<br>38 | Ba y V<br>45 | Hg<br>52      |
| Bo<br>4 | Al<br>11 | Cr<br>19 | Y<br>25       | Ce y La<br>33 | U<br>40  | Ta<br>46     | Tl<br>53      |
| C<br>5  | Si<br>12 | Ti<br>18 | In<br>26      | Zr<br>32      | Sn<br>39 | W<br>47      | Pb<br>54      |
| N<br>6  | P<br>23  | Mn<br>20 | As<br>27      | Di y Mo<br>34 | Sb<br>41 | Nb<br>48     | Bi<br>55      |
| O<br>7  | S<br>14  | Fe<br>21 | Se<br>28      | Ro y Ru<br>35 | Te<br>43 | Au<br>49     | Th<br>56      |



De acuerdo a la ley de las octavas escribe el **símbolo** del elemento que corresponda

- ¿Qué elemento es la octava de Aluminio? \_\_\_\_\_
- ¿Qué elemento es la octava de Carbono? \_\_\_\_\_
- ¿Qué elemento es la octava de Potasio? \_\_\_\_\_



## Aportaciones de Mendeleiev

Coloca el número que corresponda a cada compuesto químico con base a la clasificación que le corresponde

$$R_2O = 1$$

$$R_2O_3 = 2$$

$$RO_3 = 3$$

$$RO = 4$$

$$RO_2 = 5$$

