

## Taules d'àtoms

Z ha de ser sempre igual al número de protons.

El número de protons serà igual al d'electrons, si són elements neutres o no ens diuen que siguin ions.

Els neutrons surten de restar  $A - Z$ .

A és la suma de neutrons i protons, o el que és el mateix, neutrons i la Z.

| Nom     | Símbol | Z  | $A = p + n$ | p  | e  | n  |
|---------|--------|----|-------------|----|----|----|
| Alumini | Al     | 13 | 27          | 13 | 13 |    |
| Oxigen  |        |    | 16          |    | 8  |    |
|         | I      | 53 |             |    |    | 74 |
| Fluor   |        | 9  | 19          |    |    |    |
|         | Be     |    |             |    | 4  | 5  |

$$\boxed{\quad = \quad} \quad \boxed{\quad = \quad}$$



Rubén Sebastián