EJERCITACIÓN N°1 – ESTRUCTURA ATÓMICA

1. Unir con flechas los elementos de la primera columna con los de la segunda según correspondan:

1. Número atómico	a) Protones y neutrones
2. Número másico o masa atómica	b) A
3. Partículas fundamentales	c) Carga negativa
4. Calculo de los neutrones	d) Protones, neutrones y electrones
5. Núcleo atómico	e) Z
6. Zona extra nuclear	f) Carga positiva
7. Protones	g) Electrones
8. Electrones	h) A menos Z

2. Calcular la cantidad de partículas subatómicas que posee cada elemento con la información que brinda cada ejercicio, luego completa :

Recordar:

$Z = p^+ \text{ y } e^-$ $\quad A = n + p^+$ $\quad N = A - Z$

$^{23}_{11}Na$ { A = , Z = , n = }

$^{16}_{8}O$ { A = , Z = , n = }

$^{14}_{7}N$ { A = , Z = , n = }

$^{1}_{1}H$ { A = , Z = , n = }

$^{12}_{6}C$ { A = , Z = , n = }

$^{4}_{2}He$ { A = , Z = , n = }

$^{53}_{24}Cr$ { p^+ = , n^o = , e^- = }

$_{9}F^{19}$ { p^+ = , n^o = , e^- = }

$_{30}Zn^{70}$ { p^+ = , n^o = , e^- = }

LIVEWORKSHEETS