



## FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO

### T2-ÁTOMOS Y SISTEMA PERIÓDICO

#### 03. CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA / TABLA PERIÓDICA

1. La configuración electrónica de un átomo aporta información muy valiosa sobre el comportamiento del mismo. A continuación se muestran las configuraciones electrónicas abreviadas de unos cuantos elementos químicos.

A. Indica para cada uno el grupo y el período en el que se encuentra, la carga del ión más probable que formaría y los números cuánticos del último electrón

|    | Configuración electrónica | Período | Grupo | Carga del ión | n | l | m | s |
|----|---------------------------|---------|-------|---------------|---|---|---|---|
| a) | [He] $2s^2 2p^6$          |         |       |               |   |   |   |   |
| b) | [Kr] $5s^2 4d^{10} 5p^1$  |         |       |               |   |   |   |   |
| c) | [Ar] $4s^2 3d^{10} 4p^5$  |         |       |               |   |   |   |   |
| d) | [Ne] $3s^2$               |         |       |               |   |   |   |   |

|   | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 1 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 2 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 3 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 4 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 5 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 6 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 7 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 8 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 9 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |

B. Colócalos en la tabla periódica