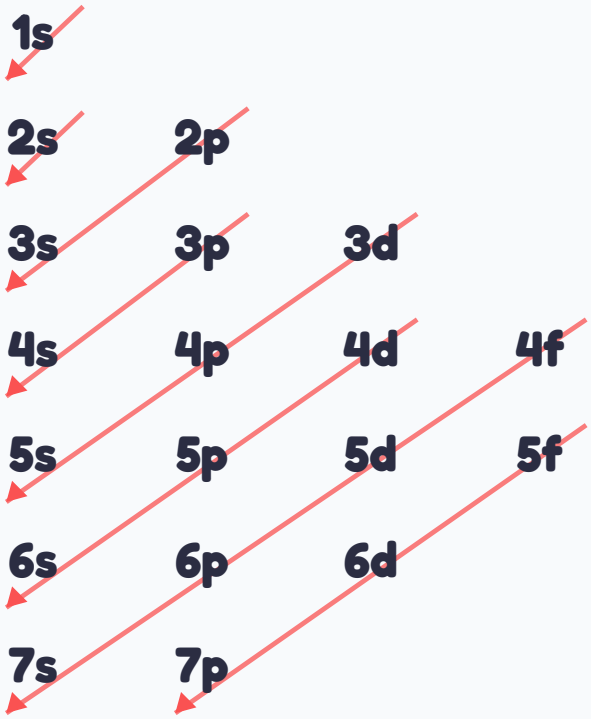
Configuración electrónica

El diagrama de Moeller o regla de las diagonales para llenar orbitales



Electrones por orbital

- **s** hasta 2 electrones
- **p** hasta 6 electrones
- **d** hasta 10 electrones
- **f** hasta 14 electrones

Sigue las flechas rojas de arriba hacia abajo, empezando por 1s.

Orden de llenado:

1s 2s 2p 3s 3p 4s 3d 4p 5s 4d 5p 6s 4f 5d 6p 7s 5f 6d 7p

Ejemplo: oxígeno (Z = 8) $1s^2\ 2s^2\ 2p^4$

Sodio (Z = 11) _____

Cloro (Z = 17) _____

Calcio (Z = 20) _____

Hierro (Z = 26) _____

Bromo (Z = 35) _____

imprimir.aprendidelavida.com · uso personal y en el aula