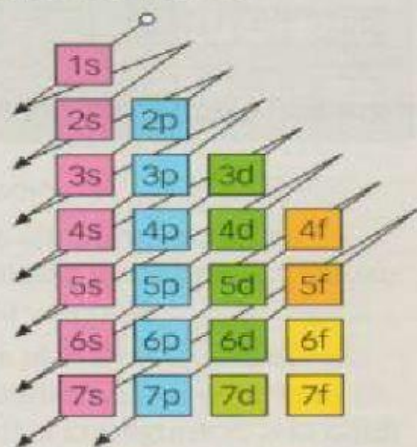


LA DISTRIBUCIÓ ELECTRÒNICA I LA TAULA PERIÒDICA



Ordre d'energia dels orbitals:
diagrama de Moeller



Subnivell	Nre. d'electrons
s	2
p	6
d	10
f	14

Nombre d'electrons que caben en cada subnivell.

1. Completa la taula següent:

Nom de l'element	Símbol	Z	Protons	Electrons	Configuració electrònica
		29			
			47		
Ferro					
					$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$
		25			
Zinc					
	Au				$[\text{Xe}] 4f^{14} 5d^{10} 6s^1$
Magnesi					
					$[\text{Ar}] 4s^2 3d^5$

2. Escriu la configuració electrònica dels elements i basant-te en això, indica a quin grup i a quin període pertanyen.

Element	Configuració electrònica	Grup	Període
Sodi (Z=11)			
Calci (Z=20)			
Alumini (Z=13)			
Clor (Z=17)			
Argó (Z=18)			

3. Indica el grup i període dels elements de la taula i escriu la seva configuració de valència.

Element	Grup	Període	Configuració de valència
Rb			
Ge			
Xe			
Cs			
S			

4. Emplena la taula següent:

Ió	Protons	Electrons	Configuració electrònica	Gas noble amb mateixa configuració
F ⁻				
Li ⁺				
O ²⁻				
S ²⁻				