



SISTEMA PERIÒDIC

Química 2n Batx

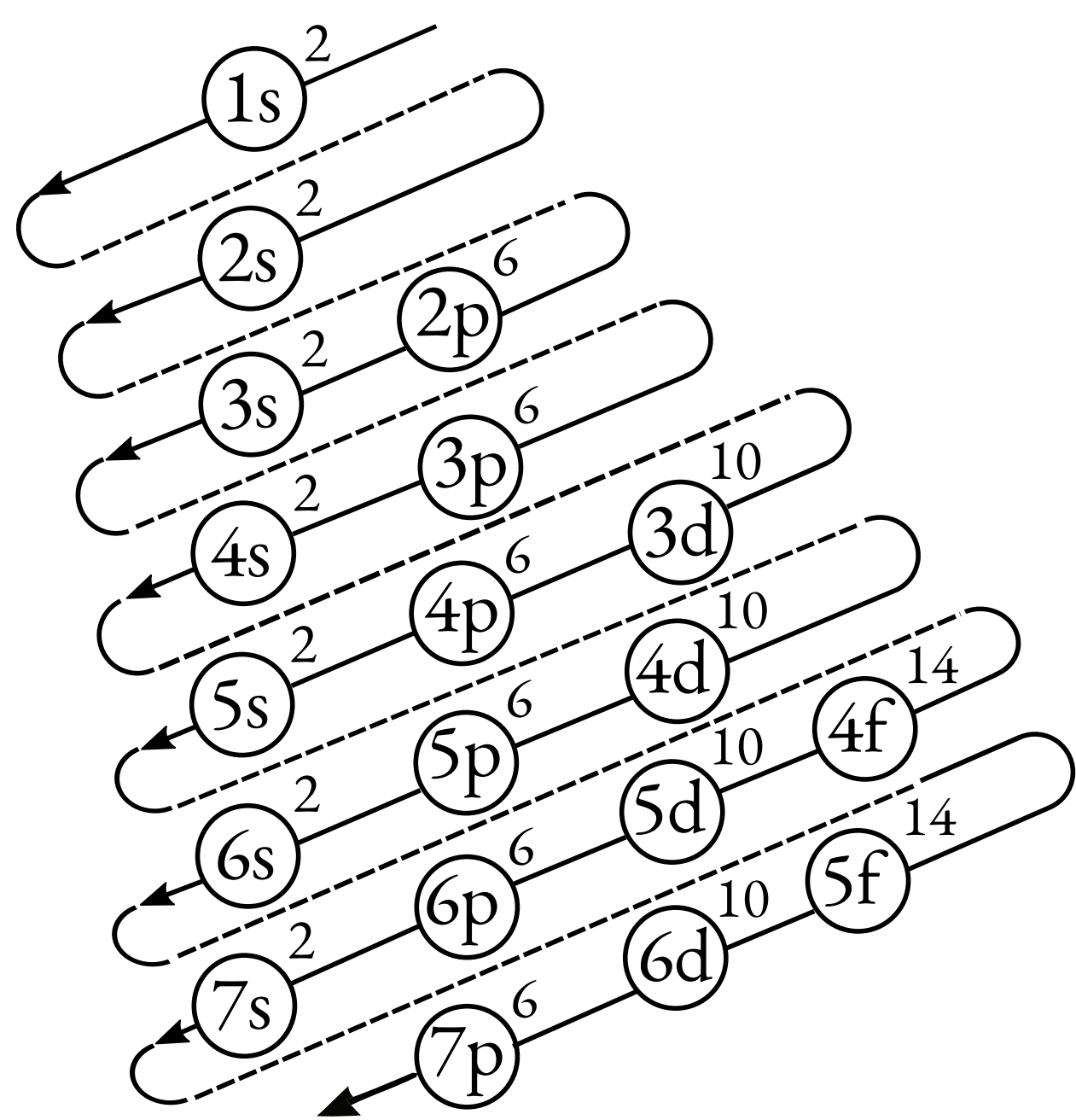
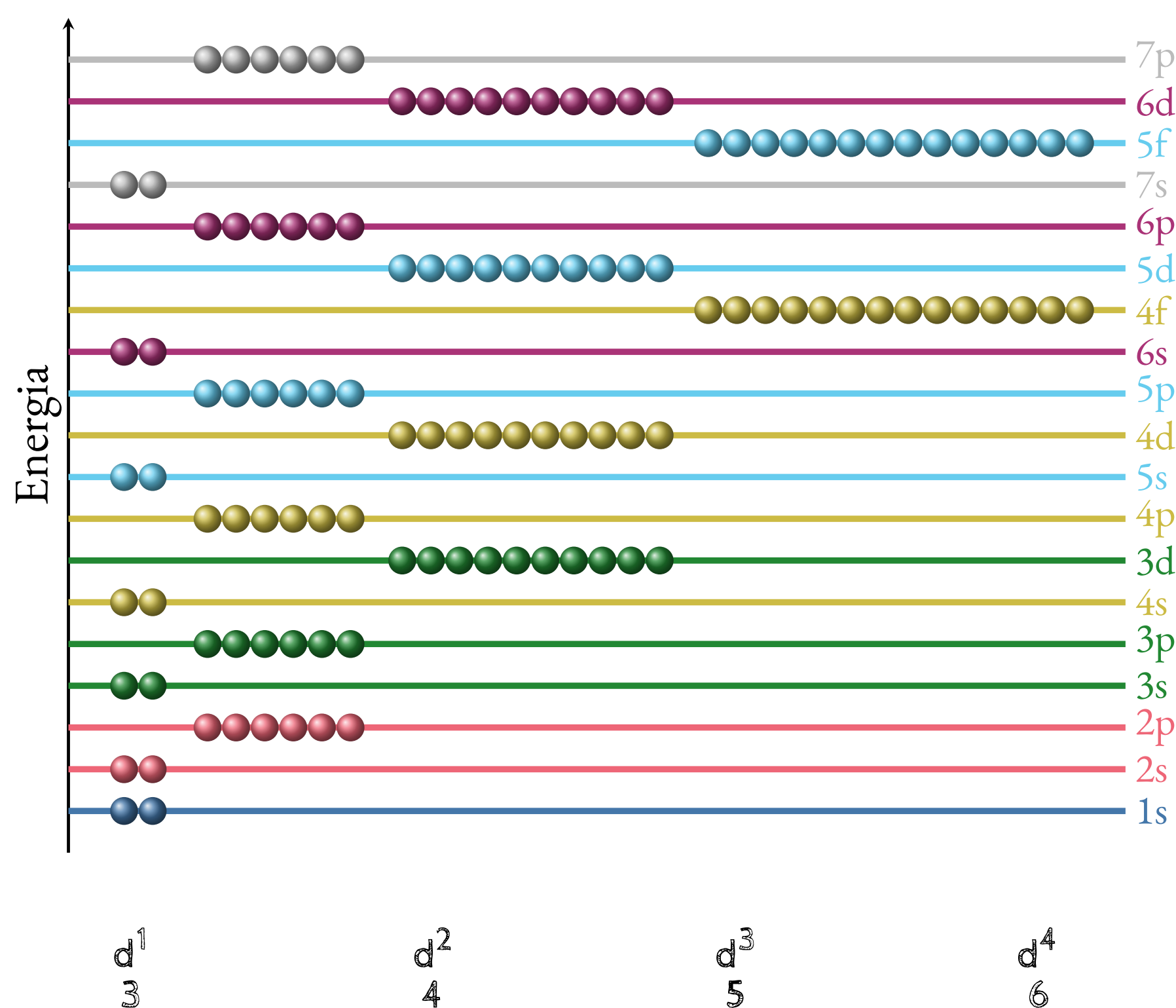
Rodrigo Alcaraz de la Osa. Traducció: Òscar Colomar (🐦@ocolomar)



Taula periòdica i configuració electrònica

La **taula periòdica** dels **elements** organitza els **118 elements** coneguts en **7 períodes** (files) i **18 grups** (columnes), **ordenats** pel seu **nombre atòmic Z**.

1	1.0079	
1	H 1s ¹ Hidrogen	
3	6.941	4 9.0122
2	Li [He] 2s ¹ Liti	Be [He] 2s ² Beril·li
11	22.990	12 24.305
3	Na [Ne] 3s ¹ Sodi	Mg [Ne] 3s ² Magnesi
19	39.098	20 40.078
4	K [Ar] 4s ¹ Potassi	Ca [Ar] 4s ² Calci
37	85.468	38 87.62
5	Rb [Kr] 5s ¹ Rubidi	Sr [Kr] 5s ² Estronci
55	132.91	56 137.33
6	Cs [Xe] 6s ¹ Cesi	Ba [Xe] 6s ² Bari
87	223	88 226
7	Fr [Rn] 7s ¹ Franci	Ra [Rn] 7s ² Radi



Z	Massa
Símbol	
Configuració electrònica	
Nom	

d ¹ 3	d ² 4	d ³ 5	d ⁴ 6	d ⁵ 7	d ⁶ 8	d ⁷ 9	d ⁸ 10	d ⁹ 11	d ¹⁰ 12	[Ne] 3s 3p Alumini	[Ne] 3s 3p Silici	[Ne] 3s 3p Fòsfor	[Ne] 3s 3p Sofre	[Ne] 3s 3p Clor	[Ne] 3s 3p Argó
21 44.956 Sc [Ar] 4s ² 3d ¹ Escandi	22 47.867 Ti [Ar] 4s ² 3d ² Titani	23 50.942 V [Ar] 4s ² 3d ³ Vanadi	24 51.996 Cr [Ar] 4s ¹ 3d ⁵ Crom	25 54.938 Mn [Ar] 4s ² 3d ⁵ Manganès	26 55.845 Fe [Ar] 4s ² 3d ⁶ Ferro	27 58.933 Co [Ar] 4s ² 3d ⁷ Cobalt	28 58.693 Ni [Ar] 4s ² 3d ⁸ Níquel	29 63.546 Cu [Ar] 4s ¹ 3d ¹⁰ Coure	30 65.39 Zn [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ Zinc	31 69.723 Ga [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ¹ Gal·li	32 72.64 Ge [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ² Germani	33 74.922 As [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ³ Arsènic	34 78.96 Se [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁴ Seleni	35 79.904 Br [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁵ Brom	36 83.8 Kr [Ar] 4s ² 3d ¹⁰ 4p ⁶ Kriptó
39 88.906 Y [Kr] 5s ² 4d ¹ Ittri	40 91.224 Zr [Kr] 5s ² 4d ² Zirconi	41 92.906 Nb [Kr] 5s ¹ 4d ⁴ Niobi	42 95.94 Mo [Kr] 5s ¹ 4d ⁵ Molibdè	43 96 Tc [Kr] 5s ² 4d ⁵ Tecneci	44 101.07 Ru [Kr] 5s ¹ 4d ⁷ Ruteni	45 102.91 Rh [Kr] 5s ¹ 4d ⁸ Rodi	46 106.42 Pd [Kr] 4d ¹⁰ Pal·ladi	47 107.87 Ag [Kr] 5s ¹ 4d ¹⁰ Plata	48 112.41 Cd [Kr] 5s ² 4d ¹⁰ Cadmi	49 114.82 In [Kr] 5s ² 4d ¹⁰ 5p ¹ Indi	50 118.71 Sn [Kr] 5s ² 4d ¹⁰ 5p ² Estany	51 121.76 Sb [Kr] 5s ² 4d ¹⁰ 5p ³ Antimoni	52 127.6 Te [Kr] 5s ² 4d ¹⁰ 5p ⁴ Tel·luri	53 126.9 I [Kr] 5s ² 4d ¹⁰ 5p ⁵ Iode	54 131.29 Xe [Kr] 5s ² 4d ¹⁰ 5p ⁶ Xenó
71 174.97 Lu [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹ Luteci	72 178.49 Hf [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ² Hafni	73 180.95 Ta [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ³ Tàntal	74 183.84 W [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ⁴ Tungstè	75 186.21 Re [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ⁵ Reni	76 190.23 Os [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ⁶ Osmi	77 192.22 Ir [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ⁷ Iridi	78 195.08 Pt [Xe] 6s ¹ 4f ¹⁴ 5d ⁹ Platí	79 196.97 Au [Xe] 6s ¹ 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ Or	80 200.59 Hg [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ Mercuri	81 204.38 Tl [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6p ¹ Tal·li	82 207.2 Pb [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6p ² Plom	83 208.98 Bi [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6p ³ Bismut	84 209 Po [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6p ⁴ Poloni	85 210 At [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6p ⁵ Àstat	86 222 Rn [Xe] 6s ² 4f ¹⁴ 5d ¹⁰ 6p ⁶ Radó
103 262 Lr [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 7p ¹ Laurenci	104 261 Rf [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ² Rutherfordi	105 262 Db [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ³ Dubni	106 266 Sg [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ⁴ Seaborgi	107 264 Bh [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ⁵ Bohrio	108 277 Hs [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ⁶ Hassi	109 268 Mt [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ⁷ Meitneri	110 281 Ds [Rn] 7s ¹ 5f ¹⁴ 6d ⁹ Darmstadt	111 280 Rg [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ⁹ Roentgeni	112 285 Cn [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ Copernici	113 284 Nh [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7p ¹ Nihoni	114 289 Fl [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7p ² Flerovi	115 288 Mc [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7p ³ Moscovi	116 293 Lv [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7p ⁴ Livermori	117 292 Ts [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7p ⁵ Tenessi	118 294 Og [Rn] 7s ² 5f ¹⁴ 6d ¹⁰ 7p ⁶ Oganessó

- BLOC S
- BLOC P
- BLOC D
- BLOC F



SISTEMA PERIÒDIC

Química 2n Batx

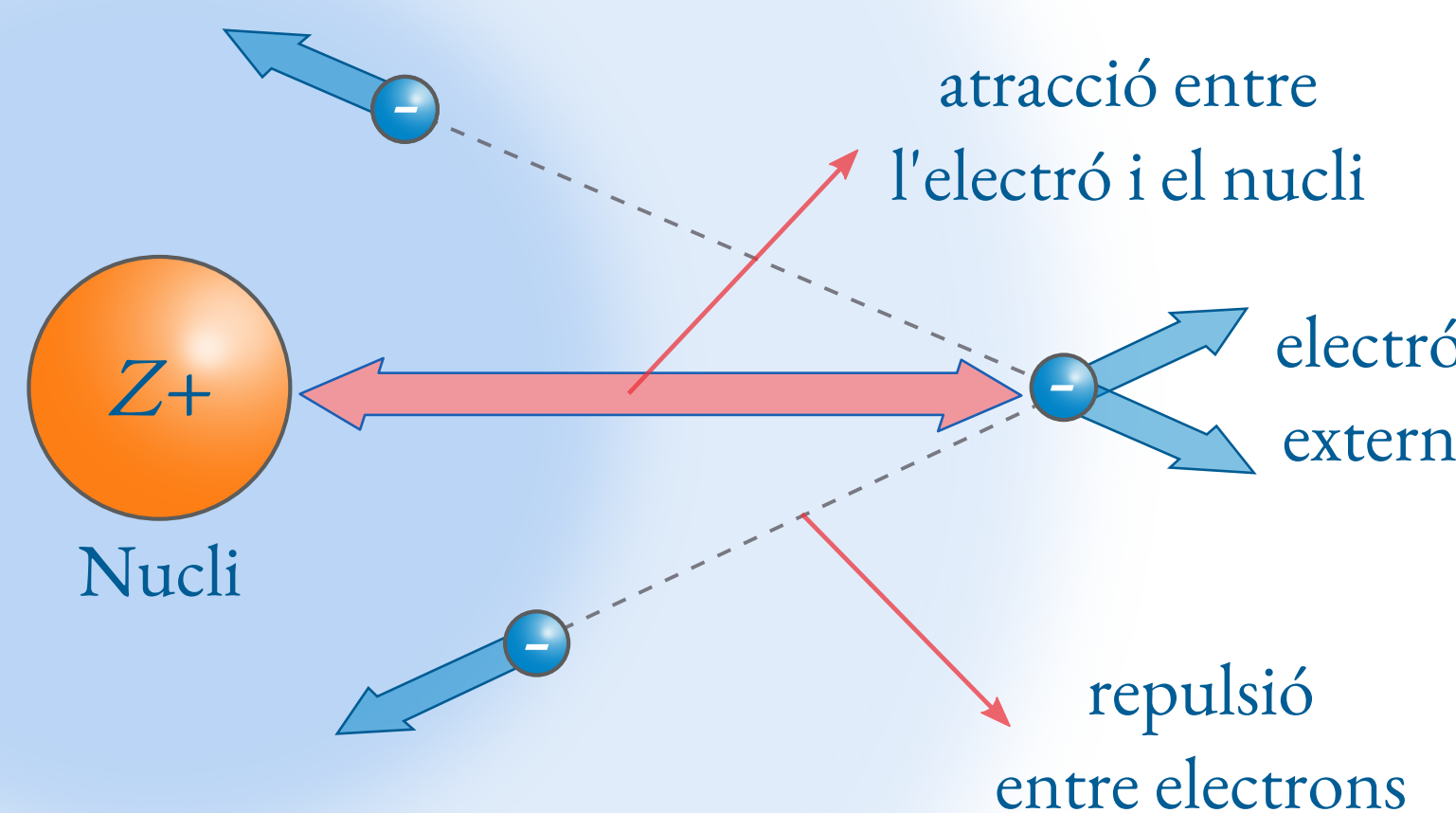
Rodrigo Alcaraz de la Osa. Traducció: Òscar Colomar (🐦 @ocolomar)



Apantallament i càrrega nuclear efectiva

Apantallament

L'efecte **pantalla** o **apantallament**, a , consisteix en la **atenuació** de la **força d'atracció** del nucli sobre un electró, degut a la **repulsió** amb altres **electrons**. Com més allunyat estigui un electró del nucli, més apantallat estarà.



Traduïda de [https://chem.libretexts.org/Courses/University_of_California_Davis/UCD_Chem_110A%3A_Physical_Chemistry__I/UCD_Chem_110A%3A_Physical_Chemistry_I_\(Koski\)/Text/07%3A_Approximation_Methods/7.2%3A_The_Variational_Method](https://chem.libretexts.org/Courses/University_of_California_Davis/UCD_Chem_110A%3A_Physical_Chemistry__I/UCD_Chem_110A%3A_Physical_Chemistry_I_(Koski)/Text/07%3A_Approximation_Methods/7.2%3A_The_Variational_Method).

Càrrega nuclear efectiva

Es tracta de la **càrrega positiva neta**, Z_{eff} , que experimenta un electró degut a l'apantallament. La càrrega nuclear efectiva **augmenta** d'esquerra a dreta al llarg d'un **període** i és **constant** al llarg d'un **grup**.

Les **regles de Slater** ens permeten calcular-la, seguint l'expressió:

$$Z_{\text{eff}} = Z - a,$$

on Z és el nombre atòmic de l'element i a l'apantallament que pateix l'electró, considerant que els electrons *de core* (interns) produeixen un major apantallament respecte a aquells que es troben en el seu mateix nivell energètic:

$$\begin{aligned} \text{electrons de core (interns)} &\rightarrow a = 1 \\ \text{electrons de valència (mateix nivell)} &\rightarrow a < 1 \end{aligned}$$

EXEMPLE: àtomo de beril·li (${}_4\text{Be}$) $\rightarrow 1s^2 2s^2$

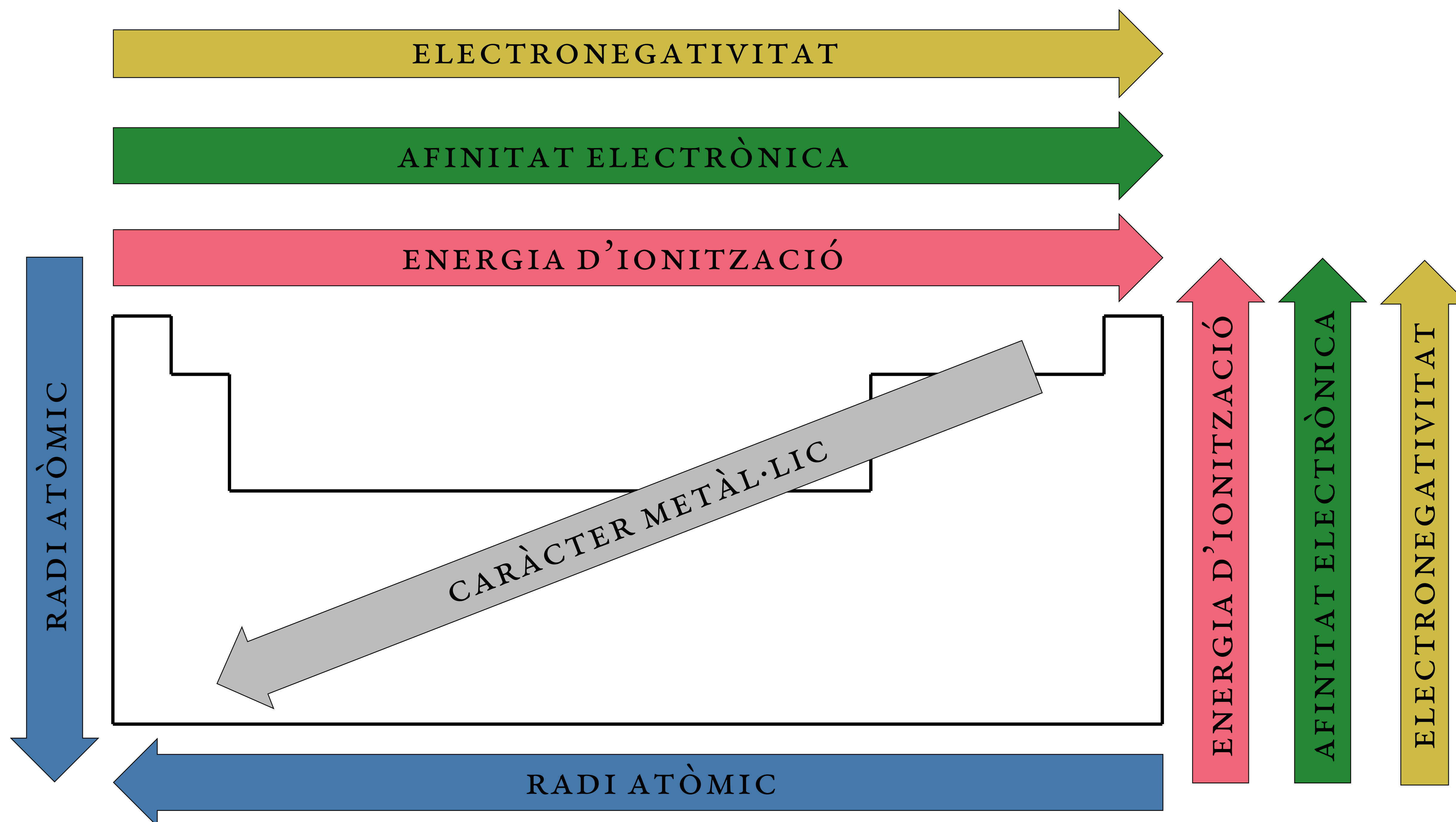
Cadascun dels dos electrons de valència pateix el següent apantallament:

Electrons de core $1s^2$ Cadascun d'ells produeix un apantallament màxim: $a = 2$.

Electrons de valència $2s^1$ $a < 1$.

Sent l'apantallament total $2 < a < 3$, per tant $1 < Z_{\text{eff}} < 2$.

Propiedades periódicas



Radi atòmic r

Definim el **radi atòmic** d'un element com la **meitat** de la **distància internuclear** mínima que presenta una **molècula diatòmica** d'aquell element en estat sòlid.

Al llarg d'un període La **càrrega nuclear efectiva augmenta**, els **electrons** de valència són **més atrets** pel nucli i per tant **disminueix** el **radi atòmic**.

Al llarg d'un grup La **càrrega nuclear efectiva és constant** però **augmenta** el **nombre** de **capes**, per tant el **radi atòmic augmenta**.

Radi iònic

És el **radi** que presenta un **ió** monoatòmic en un **crystal·l iònic**.

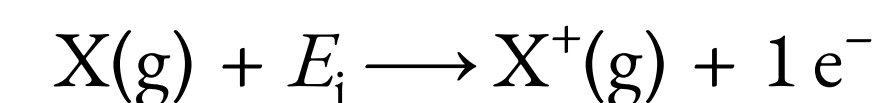
Cations Tenen un **menor nombre** d'**electrons**, per tant l'**apantallament** patit pels electrons de valència és **menor**, **augmentant** en conseqüència la **càrrega nuclear efectiva** que experimenten i provocant que tinguin un **menor radi** atòmic que els seus elements neutres de referència.

Anions Tenen un **major nombre** d'**electrons**, per tant l'**apantallament** patit pels electrons de valència és **major**, **disminuint** en conseqüència la **càrrega nuclear efectiva** que experimenten i provocant que tinguin un **major radi** atòmic que els seus elements neutres de referència.

$$r_{\text{catió}} < r_{\text{neutre}} < r_{\text{anió}}$$

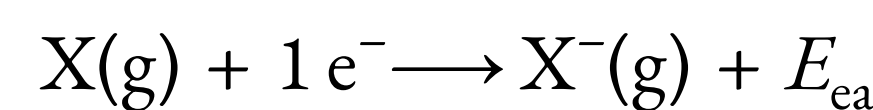
Potencial d'ionització E_i

Definim el **potencial** o **energia d'ionització** com la mínima **energia** que s'ha de **proporcionar** a un àtom neutre, X, en estat gasós i en el seu estat electrònic fonamental, per **extreure** un **electró** de la seva escorça, formant un catió X^+ .



Afinitat electrònica E_{ea}

L'**afinitat electrònica** és l'**energia alliberada** quan un àtom neutre, X, en estat gasós i en el seu estat fonamental, **capta** un **electró**, formant un anió X^- .



Electronegativitat χ

L'**electronegativitat** és una **mesura** de la **tendència** d'un àtom a **atreure** un parell d'**electrons** que comparteix amb un altre àtom al que està unit mitjançant un enllaç químic.

Al llarg d'un període La **càrrega nuclear efectiva augmenta**, els **electrons** de valència són **més atrets** pel nucli i per tant **augmenten** l'**energia d'ionització**, l'**afinitat electrònica** i l'**electronegativitat**.

Al llarg d'un grup la **càrrega nuclear efectiva és constant** però **augmenta** el **radi**, per tant els **electrons** són **menys atrets** i per tant **disminueixen** l'**energia d'ionització**, l'**afinitat electrònica** i l'**electronegativitat**.