



NOM i COGNOMS:			
FITXA 8.2 Live worksheets	Data:	Grup: 4t ESO	
Tema: Els models atòmics i l'enllaç químic.			
			Nota:

- Recordeu la fórmula de la massa atòmica mitjana

$$M_{\text{atòmica}} = \frac{A_{\text{isòtop1}} \cdot M_{\text{isòtop1}} + A_{\text{isòtop2}} \cdot M_{\text{isòtop2}} + \dots}{100}$$

L'oxigen té 3 isòtops ^{16}O (99,759%) amb massa atòmica 15,99491 uma, ^{17}O (0,037%) amb una massa atòmica de 16,99914 uma i ^{18}O (0,204%) de massa 17,99916. Quina és la massa atòmica mitjana de l'oxigen?

(escriu el resultat amb 5 decimals i amb la unitat separada per un espai)

- Assenyalau aquelles afirmacions que siguin correctes:
 - L'orbital 3s és més gran que l'orbital 2s.
 - En totes les capes dels àtoms hi ha orbitals de tipus p.
 - En un grup la grandària dels elements augmenta a mida que augmenta el nombre atòmic.
 - En la taula periòdica hi ha 18 grups i 8 períodes.
 - Els orbitals del 4 nivell tenen més energia que els del tercer nivell.
 - Els elements alcalins formen ions positius divalents.
 - En els orbitals d hi caben un total de 10 electrons.
 - Els gasos nobles són molt poc reactius ja que tenen la capa de valència completa.
 - Els elements en la taula periòdica estan ordenats en files per la seva massa atòmica.
 - Els elements no metàl·lics formen habitualment anions.
- Tenim 4 elements A, B, C i D dels que sabem els seus nombres atòmics que són 15, 17, 20 i 25 respectivament.
 - Escriviu les configuracions electròniques dels 4 elements. **Deixa un espai entre orbitals, ex: 1s2 2s2 ...**

A	
B	
C	
D	

- Indiqueu de quin tipus d'element es tracta cadascun d'ells:

A	
B	
C	
D	

- Indiqueu la seva posició a la taula periòdica:

	Període	Grup
A		
B		
C		
D		

- Selecioneu l'ió més estable dels elements següents:

A	
B	
C	

- Ordeneu els elements de més petit a més gran.

- Ordeneu els elements del més reactiu al més inert.