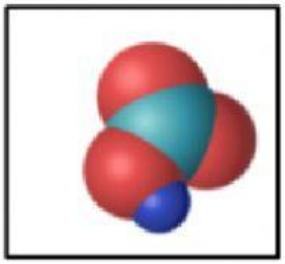
Nom: _____ **Data:**_____

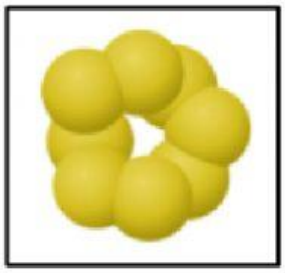
ACTIVITATS DE REPÀS: ELEMENTS I COMPOSTOS

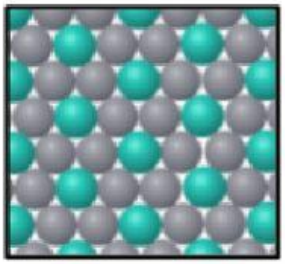
1. Completa la següent taula, per cadascuna d'aquestes substàncies:

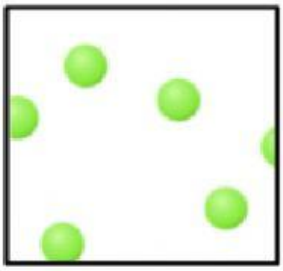
Substàncies	**Clorur de ferro (III)** ($FeCl_3$)	**Iode** (I_2)	**Sofre** (S_8)	**Àcid nítric** (HNO_3)	**Heli** (He)
Element o compost?					
Les substàncies estan compostes per **metalls**, **no metalls** o **tots dos**?					
Tipus d'estructura (Molecular, reticular o monoatòmica)					

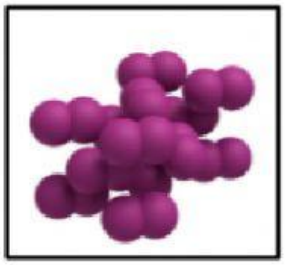
2. Identifica el model atòmic molecular que correspon a cadascuna de les substàncies pures treballades a l'exercici anterior (Escriu el nom complet, és el que apareix a la taula en negreta):











LIVEWORKSHEETS

3. Indica si les fórmules químiques següents són **fòrmules moleculars** o **fòrmules empíriques**:

HNO_3: _____
$FeCl_3$: _____

4. Calcula la massa molecular de cadascuna d'aquestes substàncies pures: (Expressa els resultats arrodonits a la unitat i especifica els càlculs en un full de classe)

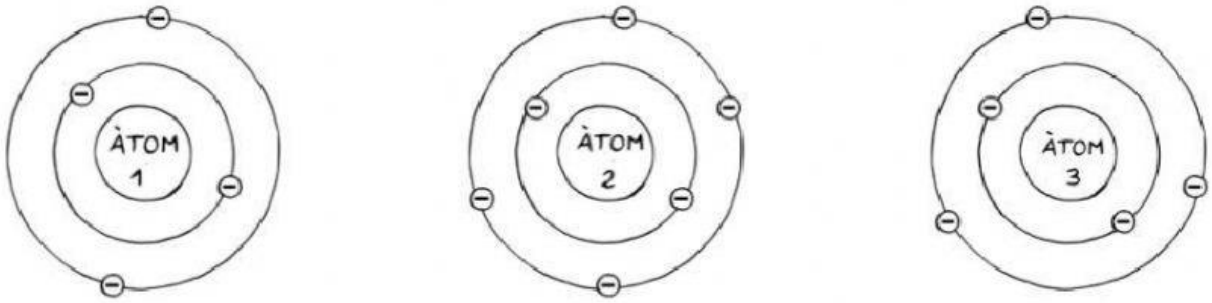
a) $FeCl_3$: _____ u
b) HNO_3: _____ u

5. Ordena els elements següents segons el seu caràcter metàl·lic, de menys a més.

Antimoni - Fòsfor - Nitrogen - Bismut - Arsènic

Resposta: - - - -

6. Fixa't en la següent imatge i contesta les següents preguntes:



a) Indica si les afirmacions que hi ha a continuació són certes o falses:

☐ Tots els àtoms tenen el mateix nombre de nivells energètics. _____
☐ A la seva capa més externa, cada àtom té un nombre diferent d'electrons. _____
☐ A la seva capa més externa tenen el mateix nombre d'electrons. _____
☐ Alguns àtoms tenen diferent nombre de nivells energètics.____

b) A partir de les teves observacions, indica si les afirmacions següents són certes o falses.

☐ Són àtoms del mateix grup. _____
☐ Són àtoms del mateix element. _____
☐ Són àtoms amb diferent nombre atòmic. _____
☐ Són àtoms d'elements del mateix període. _____

LIVEWORKSHEETS

a) Ordena els àtoms de la imatge segons el seu caràcter metàl·lic, de més gran a més petit.

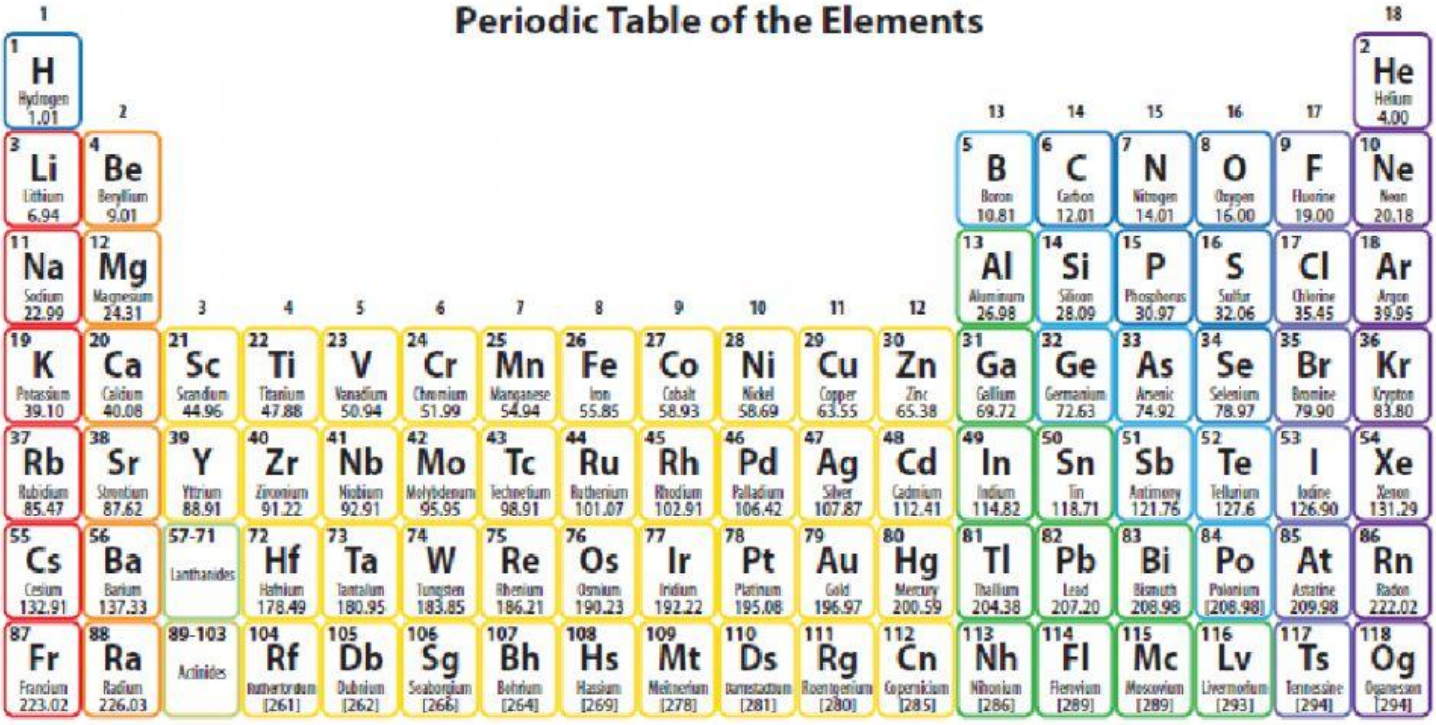
Àtom 1 - Àtom 2 - Àtom 3

Resposta: - -

b) Sabent que l'**àtom 2** és un àtom **bor**, escriu el símbol dels altres àtoms. Pots consultar la taula periòdica.

Àtom 1: _____

Àtom 3: _____



LIVEWORKSHEETS