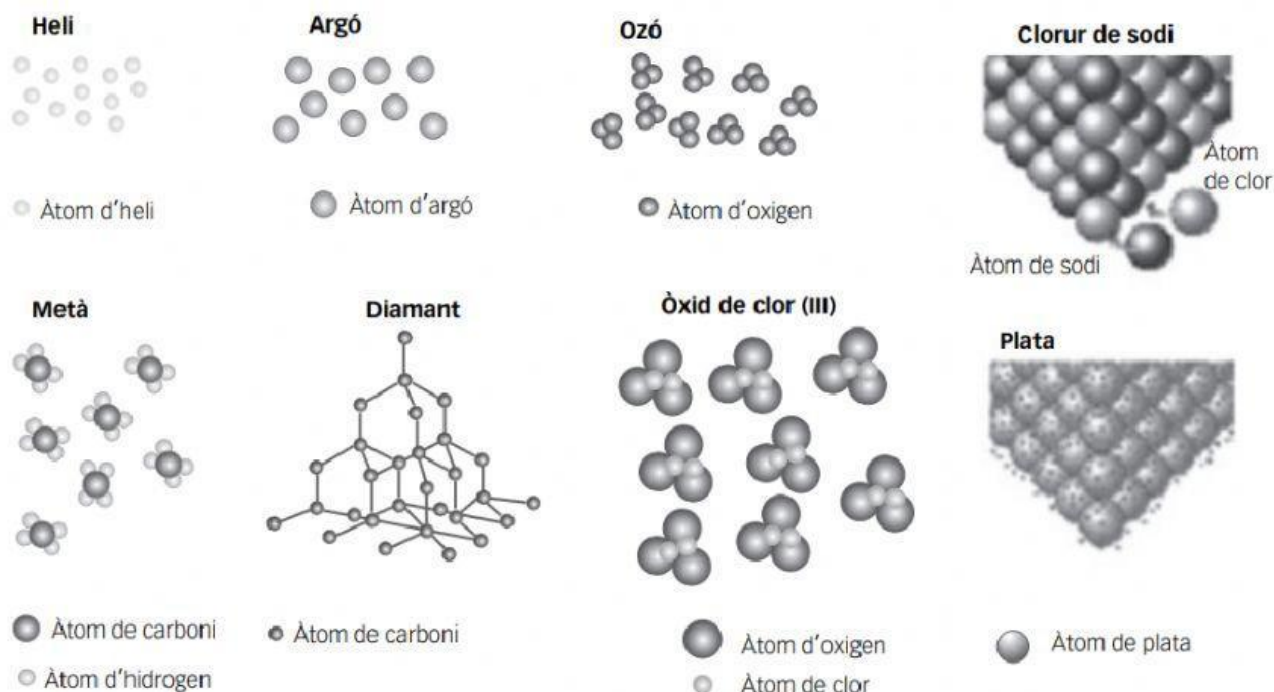


ELEMENTS, COMPOSTOS I TAULA PERIÒDICA

1. Observa els dibuixos que representen diferents substàncies químiques i respon:



a. Quines substàncies són elements i quines són compostos:

Heli
Argó
Ozó
Clorur de sodi

Metà
Diamant
Òxid de clor
Plata

b. Quines corresponen a àtoms aïllats?

Heli
Argó
Ozó
Clorur de sodi

Metà
Diamant
Òxid de clor
Plata

2. Associa cada frase de l'esquerra amb la columna de la dreta corresponent:

- a. Els àtoms s'ordenen en una estructura tridimensional.
- b. Els gasos nobles s'ordenen així.
- c. Estan formats per uns quants àtoms.

● MOLÈCULES

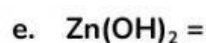
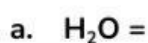
● CRISTALLS

● ÀTOMS AÏLLATS

3. Completa la taula:

ELEMENT	SÍMBOL	GRUP	PERÍODE
magnesi			
	Fe		
		17	3
alumini			
	Au		

4. Indica la massa molecular dels següents composts a partir de les dades que tens abaix , posa només el resultat:



5. Indica quines de les següents afirmacions són certes:

- ☐ Tots els elements del sistema periòdic són metalls.
- ☐ Tots els elements metàl·lics del sistema periòdic pertanyen al mateix grup.
- ☐ Tots els elements metàl·lics del sistema periòdic pertanyen al mateix període.
- ☐ Només pot existir un element amb àtoms amb una massa atòmica de 58.
- ☐ No és possible que àtoms de diferents elements químics tinguin el mateix nombre màssic.

6. Classifica els següents elements en metalls, no-metalls i gasos nobles:

LITI

SILICI

CARBONI

ARGÓ

HELI

CLOR

MERCURI

NITROGEN

OR

IODE

BOR

ARSÈNIC

NEÓ

XENÓ