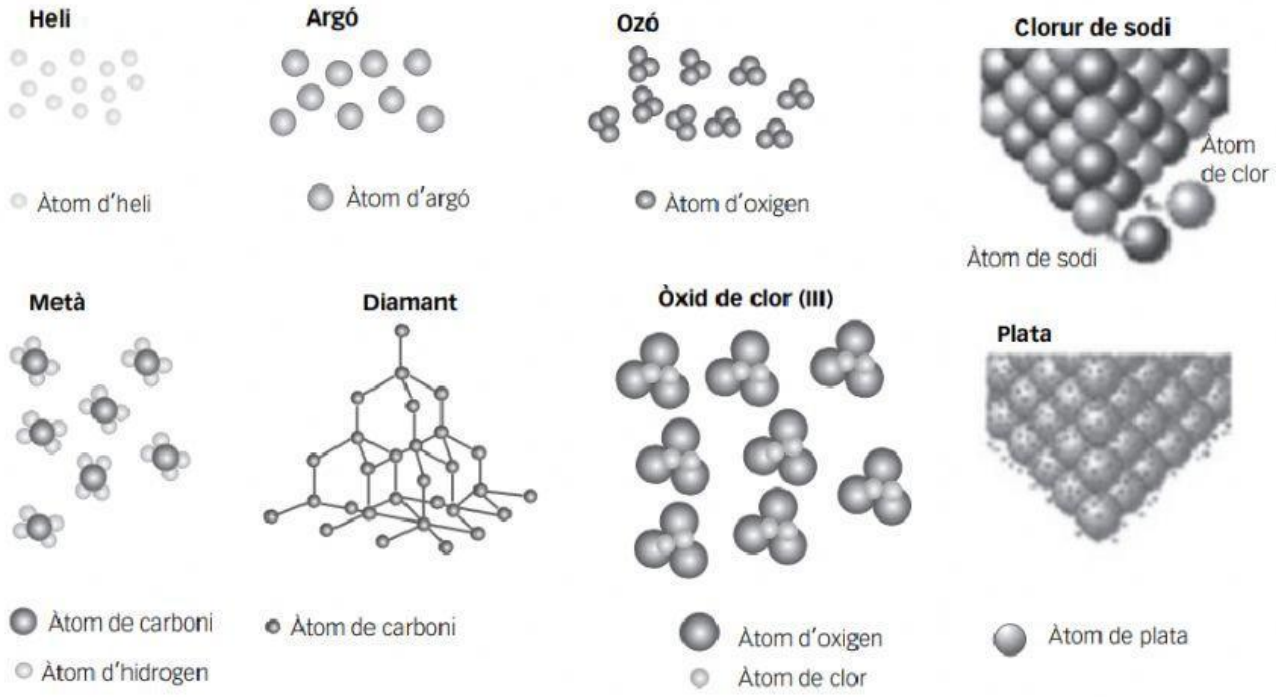
ELEMENTS, COMPOSTOS I TAULA PERIÒDICA

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



a. Quines substàncies són elements i quines són compostos:

Heli	Metà
Argó	Diamant
Ozó	Òxid de clor
Clorur se sodi	Plata

b. Quines corresponen a àtoms aïllats?

Heli	Metà
Argó	Diamant
Ozó	Òxid de clor
Clorur se sodi	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
- ATOMS AÏLLATS

LIVEWORKSHEETS

3. Completa la taula:

ELEMENT	SÍMBOL	GRUP	PERÌODE
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:

a. H_2O =

b. H_2SO_4 =

c. CO_2 =

d. CH_4 =

e. $Zn(OH)_2$ =

f. NaCl =

g. HCl =

h. H_3PO_4 =

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
CARBONI
HELI
MERCURI
OR
BOR
NEÓ
SILICI
ARGÓ
CLOR
NITROGEN
IODE
ARSÈNIC
XENÓ

LIVEWORKSHEETS