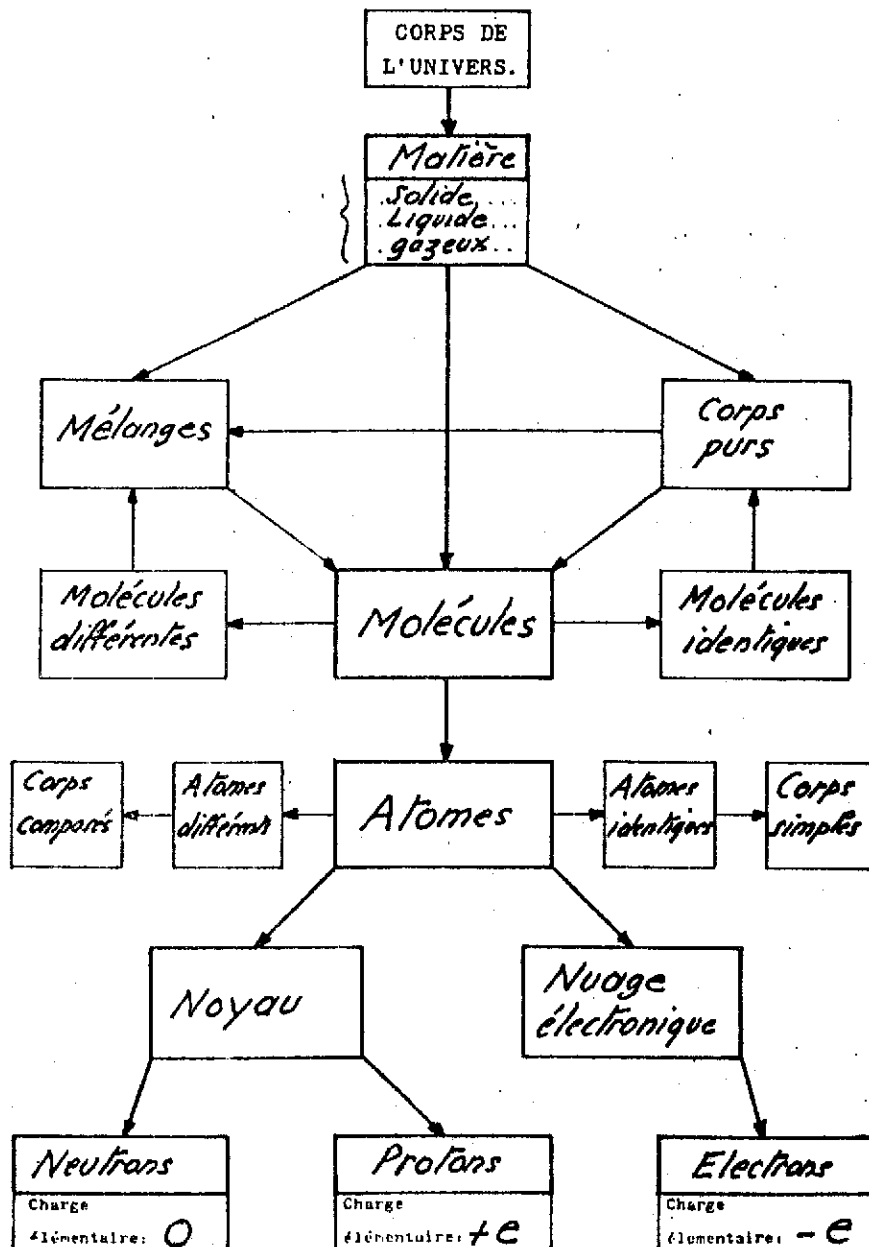
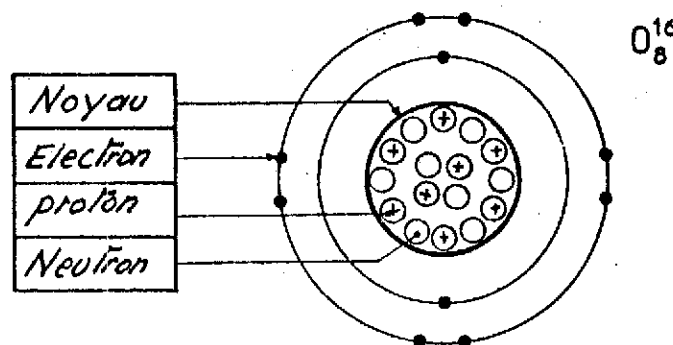


1)



2)



OXYGENE	ION +	☐	Le numéro atomique indique que l'atome d'oxygène possède en tout 8 électrons. La représentation est donc celle d'un ion négatif : charge $-2e$
	ION -	☒	
	Atome neutre	☐	

(cocher)

(justifier)

Pour l'atome d'oxygène:

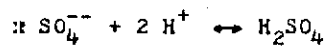
-Nombre de masse

16

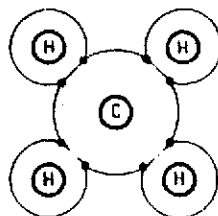
-Numéro atomique

8

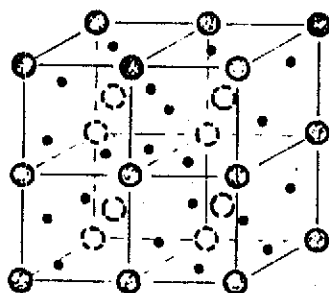
a) Les ions Cl^- et H^+ donnant la molécule d'acide chlorhydrique HCl celle ci est une molécule à liaison ionique.



b) Molécule de méthane CH_4

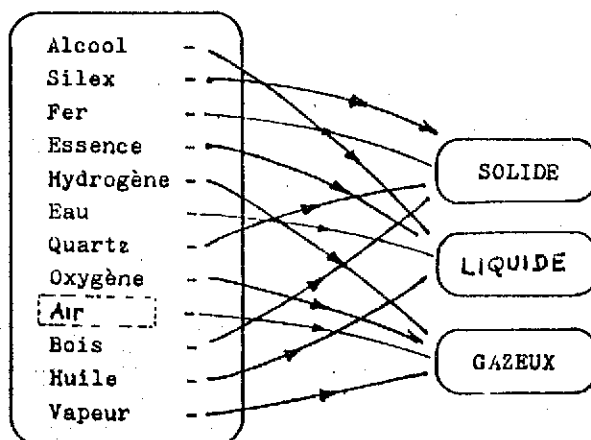


c) Représentation de l'étain:



REPONSES AUX EVALUATIONS

E1:



E2: a)

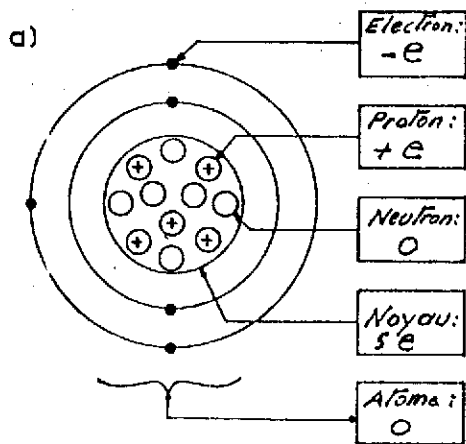
Mélanges	Corps purs	Corps simples
Vin Alliages métalliques Air	or eau distillée oxyde de fer quartz Hydrogène Carbone alcool fer oxygène soufre	or Hydrogène Carbone fer oxygène soufre

b)

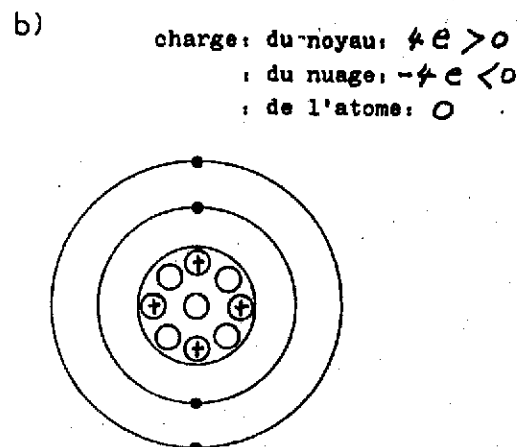
	Corps simple	Corps composé	Corps monoatomique	Corps diatomique	Corps triatomique	Molécules d'atomes différents	Molécules d'atomes identiques
1	X		X				
2	X			X			X
3		X			X	X	

E3:

1.45



LITRE



BERYLLIUM

E4:

Atome		X	
Ion positif			X
Ion négatif	X		
Charge globale en fonction de la charge e	$-2e$	0	$+e$

E5: Dans une molécule à liaisons ioniques les atomes sont ionisés, les uns positivement, les autres négativement.

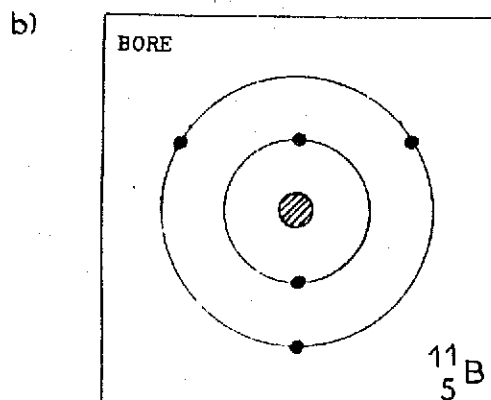
Les forces électrostatiques d'attraction entre les ions de charges opposés assurent ainsi leurs liaisons.

E6: Dans une molécule à liaison covalente le lien entre les atomes est réalisé par la mise en commun d'électrons périphériques.

E7: Dans une structure métallique électrons périphériques circulent librement dans un réseau cristallin constitué d'ions.

CORRIGE DE L'APPLICATION

a) -...AZOTE.....
 -...ARSENIC.....



le numéro atomique	5
le nombre de masse	11
le nombre de protons	5
le nombre de neutrons	6

-Placer les électrons sur les deux couches du modèle plan ci-contre.

le numéro de ligne	2
le numéro de colonne	3