

# Évaluation chimie

20 points

$$N_a = 6.02 \times 10^{23} \text{ atomes}$$

Couche	Sous couche	Nombre maximal d'électron	
		Sous couche	Couche
1(K)	1s	2	2
2(L)	2s	2	8
	2p	6	
3(M)	3s	2	18
	3p	6	
	3d	10	

Masse molaire en $g \cdot mol^{-1}$			
H	C	N	O
1.0	12.0	14.0	16.0

## Données

**Question 1) Définir** un composé (une molécule) organique.

.....

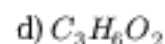
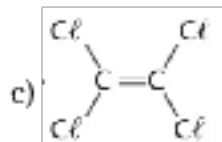
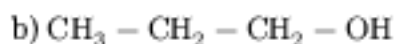
.....

**Question 2) Déterminer** la configuration électronique des atomes suivants: C( $Z = 6$ ), N( $Z = 7$ ), O( $Z = 8$ ), F( $Z = 8$ )

.....

.....

**Question 3)** Parmi les molécules suivantes, **indiquer** si elles sont représentées avec une formule brute, développée ou semi développée.



**Question 4)**

1. **Représenter** la formule des groupes hydroxyles et carboxyles.

2. **Représenter** les molécules suivantes sous forme de schéma de Lewis:  $CO_2$ ,  $CH_2O_2$