

Mercredi 16 novembre 2005

NOM :

## INTERROGATION ÉCRITE DE CHIMIE

PRÉNOM :

---

*Les calculatrices ne sont pas autorisées*

---

1) Compléter le tableau suivant :

élément	symbole	configuration électronique	nombre d'électrons de valence	numéro atomique $Z$
Azote				
Carbone				
Fluor				
Hydrogène				
				8
				17

2) Comparer l'énergie d'ionisation :

Du carbone et de l'azote :

... interpréter :

De l'azote et de l'oxygène :

... interpréter :

3) Écrire l'ion nitrate  $\text{NO}_3^-$  par la méthode de Lewis :

Tournez SVP

**4)** Que signifie le sigle : VSEPR ?

V..... S..... E..... P..... R.....

Énoncer le principe de base de cette théorie :

**5)** Déterminer la géométrie de la molécule d'ammoniac  $\text{NH}_3$  en utilisant la méthode VSEPR :