



## Correction DM cours n°2 : Liaisons chimiques

1/	BD	2/	ACD	3/	AC	4/	ABE	5/	ACD
6/	AD	7/	ACD						

### QCM 1 : BD

- A) Faux : il faut 2 électrons pour former une liaison !  
B) Vrai  
C) Faux : le modèle de Lewis prend en compte les électrons **de valence**  
D) Vrai  
E) Faux

### QCM 2 : ACD

- A) Vrai  
B) Faux : les électrons de valence sont les électrons appartenant à la **couche** de valence  
C) Vrai  
D) Vrai : sa configuration est  $[\text{Ne}] 3s^2 3p^4$  donc on a bien 6 électrons comme on le dit en C  
E) Faux  
Essayez de bien faire attention entre ces définitions comme ça en qcms vous vous ferez pas avoir !

### QCM 3 : AC

- A) Vrai : c'est l  
B) Faux  
C) Vrai : de type d  
D) Faux  
E) Faux

### QCM 4 : ACE

- A) Vrai  
B) Faux : ils sont AX4  
C) Vrai : un par azote  
D) Faux : AX4 n'est pas une molécule plane (voir qcm 7) donc si toutes les composantes de cette molécule ne sont pas planes alors la molécule n'est pas plane  
E) Vrai : Azoulay serait fier de vous

### QCM 5 : ACD

- A) Vrai : de base il a quatre dnl, en casse 3 puis double liaisons avec O  
B) Faux : AX3E2  
C) Vrai  
D) Vrai : car on sait que le Xenon a un  $Z=54$   
E) Faux

### QCM 6 : AD

- A) Vrai : AX2E  
B) Faux : elle est trigonale  
C) Faux : toujours pas elle est bien trigonale  
D) Vrai : AX4E  
E) Faux

### QCM 7 : ACD

Les molécules planes sont AX2, AX3, AXE2 et AX2E !

- A) Vrai : AX2  
B) Faux : AX2E2  
C) Vrai : AX3  
D) Vrai : AXE2  
E) Faux