Tétraédrique Bipyramidale

Test 1 en Chimie Organique (30 mn) (15 pts) Cheating won't get you anywhere in life.

1. Pa	rmi les mol	écules suiva	antes, laque	lle est linéa	nire ?	
	BeCl ₂	BF ₃	CH ₄	CCI₄		
2 D-		áaulaa auiw	ontos losus	lla aat tuina	mala mlama 2	
Z. Pa	riiii ies iiioi	ecuies suive	antes, iaque	ne est trigo	onale plane ?	
	AICI ₃	AlH ₃	BF ₃	NΗ ₃		
3. Parmi les molécules suivantes, laquelle est tétraédrique ?						
	BF ₃	CH ₄	CO ₂	SF ₆		
4. Parmi les molécules suivantes, laquelle a une forme en "V" ?						
	BeCl ₂	CO ₂	H ₂ O	SF ₆		
5. Parmi les molécules suivantes, laquelle est un carré plan?						
	CH ₄	NH ₄ ⁺	PCI ₄ ⁺	Xe	:F ₄	
6. Parmi les ions suivants, lequel ne possède pas de doublet libre ?						
	$\mathrm{NH_4}^+$	NH ₂	H₃O ⁺	PC	31 ₄ -	
	rmi les m res?	olécules su	iivantes, la	quelle pos	sède des dou	blets
	CH ₄	CO ₂	H ₂ O	SF	6	
8. Dans la molécule BF3, les angles de liaison correspondent à :						
	90°	107°	109.5°	120°		
9. Da	ıns la moléc	cule PF ₅ , les	angles de li	aison corre	spondent à :	
72	.° 90	° et 120°	109.5° e	t 120°	109.5° et 9	0°
10. L	a forme d'u	ne molécule	e avec 6 liais	sons et 0 do	oublets est :	
•	Hexaédriqu Octaédriqu					

11. La molécule CO₂ a une forme :

- Linéaire
- Octaédrique
- Tétraédrique
- Trigonale plane

12. La molécule SO₃ a une forme :

- Linéaire
- Carré plan
- Tétraédrique
- Trigonale plane

13. La molécule BrF₃ a une forme :

- Linéaire
- Pyramidale
- Forme en "T"
- Trigonale plane

14. La molécule XeF₄ possède :

- 4 liaisons
- 4 liaisons et 1 doublet libre
- 4 liaisons et 2 doublets libres
- 4 liaisons et 4 doublets libres

15. Parmi les propositions suivantes, concernant les interactions répulsives entre doublets non liants et doublets liants, laquelle est exacte ?

- Répulsion doublet non liant/ non liant < répulsion liant / liant < répulsion liant / non liant.
- Répulsion doublet non liant / non liant < répulsion non liant / liant < répulsion liant / liant.
- Répulsion doublet liant / liant < répulsion non liant / liant < répulsion non liant / non liant.
- Répulsion doublet liant / liant < répulsion non liant / non liant < répulsion liant / non liant.