Conteúdo Programático Usas es administra Ligados covalentes: Geometria Molecular Exercícios Geometria Molecular 1] Dé a geometria das espécies (Desenhe) Deve ser manuscrito (Letra cursiva). Represente os pares de elétrons ligantes e não ligantes (são os polos). Indicar os ângulos. A] NO2 E] BrFs F] XeFz	ETESP CAS ALLO CONTROL	Lista de Exercícios 3 4º Bimestre	Química Geral Professor: Jota	ı Série: 1º Data://
1) Dê a geometria das espécies (Desenhe) <i>Deve ser manuscrito (Letra cursiva</i>). Represente os pares de elétrons ligantes e não ligantes (são os polos). Indicar os ângulos. A] NO2 B] PCl ₃ C] NO2 ⁻ E] BrF ₅	Conteúdo Programático		Competências e Habilidades:	
ligantes (são os polos). Indicar os ângulos. A] NO2 B] PCl ₃ C] NO2 ⁻ E] BrFs	Exercícios Geometria	Molecular		
B] PCl ₃ C] NO2 ⁻ E] BrF ₅			to (Letra cursiva). Represente os	pares de elétrons ligantes e não
C] NO ₂ ⁻ E] BrFs	A] NO ₂			
C] NO ₂ ⁻ E] BrFs				
C] NO ₂ ⁻ E] BrFs				_
E] BrFs	B] PCl₃			
E] BrFs				
E] BrFs			_	
	C] NO ₂ -			
F] XeF ₂	E] BrF ₅			
F] XeF ₂				
1] NC12	F) YeF:			
	1] / (1)			
G] XeF ₄	G] XeF ₄			

ETESP COS Lista de Exercícios 3 4º Bimestre Química Geral Professor: Jota Série: 1º Data:		a Série: 1º Data://	
Conteúdo Programático	Funções inorgânicas: Óxidos	Competências e Habilidades:	Saber montar nomear os compostos das funções inorgânicas — óxidos.
Exercícios Nomenclat	ura - Óxidos		
1] Dê o nome dos seguint	es óxidos:		
(nomenclatura para qualq	guer classe de óxido)		
a) Cl ₂ O ₇			
(nomenclatura algarismo	romano)		
b) Cu ₂ O			
(nomenclatura para qualq	quer classe de óxido)		
c) PbO ₂			
(nomenclatura algarismo	romano)		
d) CuO			
(não usar nomenclatura p	para qualquer classe de óxido))	T	
e) Na ₂ O ₂			
(nomenclatura para qualq	guer classe de óxido)		_
f) N ₂ O			
(nomenclatura para qualq	quer classe de óxido)		
g) NO ₂			
(nomenclatura para qualo	quer classe de óxido)		
h) N2O5			