IE MANUEL J BETANCUR

ACTIVIDAD EVALUATIVA COMPUESTOS QUÍMICOS INORGÁNICOS

NOMBRE	GRADO	FECHA	

 Complete las tablas con la cantidad de átomos de acuerdo a las fórmulas químicas dadas.

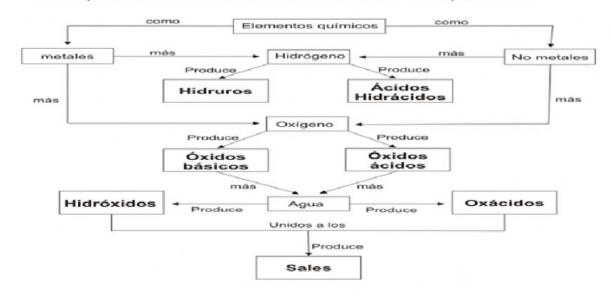
CaF ₂			
Elemento	# átomos		
Ca			
F			
Total			

1) d9	VO ₃) ₂
Elemento	# átomos
Pb	
N	
0	
Total	

 Identifique el número de oxidación de cada elemento en los diferentes compuestos, RECUERDA tener en cuenta el signo

Compuesto	Número de oxidación de los elementos			
Mg_3N_2	Mg:	N:		
Ti(OH) ₂	Ti:	0:	H:	
Mg(ClO ₃) ₂	Mg:	CI:	0:	
$Cr_3(PO_4)_2$	Cr:	P:	0:	
CuSO₃	Cu:	S:	0:	

 Con base en la siguiente información, relacione la columna de la izquierda con la columna de la derecha, colocando la letra correspondiente de la columna de la derecha en el paréntesis



() Oxido	a.	HCIO ₂				
() Sal haloide	ea b.	CaH ₂				
() Acido Hidrácido		c. MgO				
(() Oxido ácido		d. HBr				
() Oxisal		e. Pb(OH) ₄				
(f. Elemento + Oxígeno				
(g. CO ₂				
(h. KNO ₃				
() Hidruro	i.	i. Base + ácido				
() Sal	j.	FeI ₃				
	4. De acuerdo	con la informac	ión de la tabla	complete cor	n los números		
		entes las pregu	ntas				
		1. K	2. O ₂	3. HBr			
		4. BaO	5. NaOH	6. K₂O			
		7. H ₂ SO ₄	8. HNO ₃	9. SO ₂			
	a). Los óxidos	10.NaBr s resultan de la	11. P combinación d	12. Na₂SO₄ el oxígeno co	n un elemento		
				. (B. 1981) - '' - '' - '' - '' - '' - '' - '' -	xido básico y si		
					interior podemos		
asegurar que en las casillas , y encontramos óxidos.							
	b) Las sales re	sultan de la co	mbinación de u	ın ácido y una	a base		
	respectivamente se caracteriza por que durante la reacción hay						
desprendimiento de agua y la formación de la respectiva sal partiendo de							
la rejilla anterior podemos asegurar que los compuestos que interviene							
	en la formació	n del compuest	o de la rejilla 1	.2 son y	·		
				AND AND AND ADDRESS OF THE PARTY OF THE PART	dos oxácidos los		
					on un elemento		
	no metálico los segundos de la combinación de un óxido ácido con el agua según esta información puedo asegurar que el compuestoes un						
ácido hidrácido y los compuestos y ácidos oxácidos.							