SECRETÁRIA DE EDUCAÇÃO DE MATO GROSSO DO SUL



Escola		

PROF. QUÍMICA

Prof: Fábio Lima Disciplina: Química

(d) Sn⁴⁺

(f) NO₂

(e) Ni³⁺

Aluno:	Turma:	Data		
Escreva a fórmula química dos ácidos abaixo:	(g) NO ₃ ¹⁻	(h) Br ¹⁻		
(a) Sulfuroso:	(<i>i</i>) BrO ₂	(j) S^{2-}		
(a) Sulfúrico:	(k) SO ₄ ²⁻	•		
(c) Hipofosforoso:	(10) 504			
(d) Fosforoso:	D^			
(a) Positioso : (e) Fosfórico :	4 De nome aos se	4 Dê nome aos seguintes ácidos:		
(f) Hipocloroso:	(a) H ₂ SO ₃ :			
(g) Cloroso:	(<i>b</i>) H ₂ S:	(b) H ₂ S:		
(h) Clórico:	(c) H ₃ PO ₃ :			
(i) Perclórico:	(d) HBrO:	(d) HBrO:		
(j) Iodoso:	(e) H ₃ BO ₃ :			
(k) Iódico:				
(l) Nítrico:	5 Dê o nome as s	Dê o nome as seguintes bases:		
(m)Nitroso:	(a) KOH:			
(n) Hiponitroso:	(b) Mg(OH) ₂ :			
(o) Brômico:		(c) Al(OH) ₃ :		
(p) Bórico:	$(d) \operatorname{Zn}(OH)_2$:			
(q) Carbônico:	_	(e) Sn(OH) ₂ :		
(r) Pirosulfúrico:	(f) CuOH			
(s) Metabórico:				
(t) Pirofosfórico:	6 Classifique os á	ácidos em fortes, semifortes e fra-		
(u) Metafosfórico:	cos.	voidos om fortos, sommortos e ma		
(v) Cianídrico:	(a) H ₃ BO ₃ :			
	(b) HMnO ₄ :			
2 Escreva a fórmula química das bases:	(c) H ₂ CrO ₄ :			
	(<i>d</i>) H ₃ PO ₄ :			
(a) Hidróxido de alumínio :(b) Hidróxido de cobre I :	(e) H ₄ SiO ₄ :			
(c) Hidróxido de cobre II:	(f) HCℓO ₃ :	(f) HCℓO ₃ :		
(d) Hidróxido de magnésio :				
(e) Hidróxido de chumbo IV :	7 Faca a equação	7 Faça a equação de ionização ou dissociação iônica		
(f) Hidróxido de amônio :		para os ácidos e bases dos exercícios 4 e 5.		
(g) Hidróxido de ferro II :				
(g) manoxido de lemo m.				
3 Dê a fórmula dos ácidos ou bases formadas com os seguintes íons:				
(a) Cd^{2+} (b) Cu^{2+}				