

NOME: GERSON BRENO FAGUNDES DE OLIVEIRA IANDRA LIZ HOLANDA BEZERRA

20/08/2024

EXERCICOS DE QUIMICA GERAL

DI 2-Arrhenius Acide: são substâncias que, quando dissolvadas em áque oumentam a concentração de cons H* na rolução. Base: são substâncias que, quando dissolvadas em áque oumentam a concentração de como OH na rolução. Bransted/Lowry Acidos são substâncias capazes de doar um prátom a subros substâncias. Base: são substâncias capazes de orceitar um prátom de outras rubstâncias. B-outras rubstâncias de limpiza. BH203- Ácido Cloraso BO3- Ácido Cloraso BO3- Ácido Cloraso BO3- Ácido Cloraso BO3- Ácido Hipo cloraso		nques Inorganieas (Acidie e Base)
2-Arrhenius Acide i são substâncias que, quando dissolvidas em áque aumentam a concentração de cons H ⁺ na solução. Base são substâncias que, quando dissolvidas em áque aumentam a concentração de como OH na solução. Bransted/Lawry Acides são substâncias capazes de doar um pratam a subros substâncias. Base são substâncias capazes de oceitar um proten de outras substâncias. 3-od HeCOs - Áqua com gás 1 MzPO - Regrigurante O HsCOs - Água de limpiza. MCLO - Ácido Cloraso CO - Ácido Cloraso CO - Ácido Cloraso CO - Ácido Cloraso CO - Ácido Hecoso	1-a) I	
2-Arrhenius Acide: são substâncias que, quando dissolvadas em áque aumentam a concentração de cons H+ na solução. Base: são substâncias que, quando dissolvadas em áque aumentam a concentração de cons OH na relição. Bronsted/Lowry Acides: são substâncias capazes de doar um prátam a subras substâncias. Base: são substâncias capazes de occitar um prátam de outras substâncias. B-ol H2COs - Áquar com gás 1 H3CO3 - Produlas de limpigar 1 H35001 - Firtilizante. MCLO2 - Ácido Cloraso 203 - Ácido Clárico: 20 - Ácido Clárico:	PI	
2-Arrhenius Acide: são substâncias que, quando dissolvidas em áque aumentam a cencentração de constina alução. Base: são substâncias que, quando dissolvidas em áque aumentam a concentração de como OH na ralução. Bronsted/Lowry Acidos: são substâncias capazes de doar um prátam a autros substâncias. Base: são substâncias capazes de oceitar um prátam le outras substâncias. 1-01 H2CO3-Áqua com gás 1-145CO3-Áqua com gás 1-145CO3-Frodulas de limpiga. MCLO3-Frodulas de limpiga. MCLO3-Ácido Cloraso 103-Ácido Cloraso 103-Ácido Cloraso		
2-Arrhenius Acide: são substâncias que, quando dissolvidas em áqua oumentam a concentração de cons H* na rolução. Base: são substâncias que, quando dissolvidas em áque aumentam a concentração de cons OH na rolução. Bronsted/Lowry Acidos são substâncias capazes de doar um prátam a sutras substâncias. Base: são substâncias capazes de oceitar um prátam le outras substâncias. Col H2CO3 - Áquar com gás OH3CO3 - Águar com gás H3CO3 - Produtas de limpigar H3CO3 - Produtas de limpigar H3CO3 - Ácido Cloroso OO3 - Ácido Cloroso OO3 - Ácido Cloroso OO3 - Ácido Cloroso	a) I	
Acide: são substâncias que, quando dissolvadas em áques oumentam o cencentração de constina solvadas em áque aumentam o concentração de como Hi no relução. Base são substâncias que, quando dissolvadas em áque aumentam o concentração de como OH no relução. Bronsted/Lowry Écidos: são substâncias capazes de doar um prátam a sutras substâncias. Base: são substâncias capazes de oceitar um prátam de sutras substâncias. B-ON H2CO3 - Água com gás IH3PO4 - Refrigurante OH3CO3 - Produtos de limpizar MCLO2 - Ácido Cloroso CO3 - Ácido Cloroso CO3 - Ácido Cloroso CO3 - Ácido Cloroso		the stand out and the standards
Base são substâncias que, quando dissolvidas em águe aumentam a concentração de ions Ot na relição. Bransted/Lowry Acidor são substâncias capazes de doar um proton a sulvos substâncias. Base são substâncias capazes de acestar um proton de outras substâncias. B-od H2CO3 - Água com gás M3FO4 - Refrigurante M35004 - Fertilizante HCLO2 - Ácido Cloraso LO3 - Ácido Cloraso LO3 - Ácido Cloraso		
Base são substâncias que, quando dissolvidas em águe aumentam a concentração de ions Ot na relição. Bransted/Lowry Acidor são substâncias capazes de doar um proton a sulvos substâncias. Base são substâncias capazes de acestar um proton de outras substâncias. B-od H2CO3 - Água com gás M3FO4 - Refrigurante M35004 - Fertilizante HCLO2 - Ácido Cloraso LO3 - Ácido Cloraso LO3 - Ácido Cloraso	Acide são substâncias qu	u, quando dissolvadas em agua
Bronsted/Lowry Acidos são substâncias capazes de doar um prátan a sutras substâncias capazes de oceitar um prátan de sutras substâncias. 3-on H2CO3-Águar com gás 1 H3PO4-Refrigurante 1 H3CO3-Produlas de limpigar 1 H35004-Fertilizante. HCO3-Ácido Clárico 203-Ácido Clárico 203-Ácido Hpoclaraso	aumentam or even centrarge	ão de cons H na solução.
Bronsted/Lowry Acidos são substâncias capazes de doar um prátan a sutras substâncias capazes de oceitar um prátan de sutras substâncias. 3-01 H2CO3 - Águar com gás 1 H3PO4 - Refrigurante 1 H3CO3 - Produtos de limpigar 1 H35004 - Firtilizante. HCO3 - Ácido Cloraso 203 - Ácido Clóraso 203 - Ácido Clóraso	Base são substâncias q	me, quando dissolvidas em agra
Bronsted/Lowry Acidos são substâncias capazes de doar um prátan a sutras substâncias capazes de orentar um prátan de sutras substâncias. 3-00 H2CO3 - Águar com gás 1 H3PO4 - Regrigurante 1 H3CO3 - Produtas de limpigar 1 H35004 - Fertilizante. HCO3 - Ácido Cloraso 203 - Ácido Cloraso 203 - Ácido Cloraso	aumentam a concentração	de iems OH nor salução.
Acidos são substâncias capazes de doar um prátam a outros substâncias. Base são substâncias capazes de oceitar um prátam de outras substâncias. B-od H2CO3 - Águar com gás 1 H3PO4 - Refrigurante 1 H3CO3 - Produtos de limpizar 1 H35004 - Firtilizante. HCLO2 - Ácido Cloraso 203 - Ácido Cloraso 203 - Ácido Cloraso 200 - Ácido H po cloraso	and the same of the same of	Dellow - Taliabus
Acidos são substâncias capazes de doar um prátam a outros substâncias. Base são substâncias capazes de oceitar um prátam de outras substâncias. B-outras substâncias. B-outras rubstâncias. B-outras r	Bransted/Lowry	UPD(OR) - Dilana
Base são substâncias capazes de oceitar um préten de outras substâncias. B-or H2CO3 - Água com gás 1 H3FO4 - Regrigurante 1 H3CO3 - Produlas de limpiza 1 H35004 - Firtilizante. HCO2 - Ácido Cloraso 203 - Ácido Clórico.	reides são substâncias	capazes de doar um pratan
Base são substâncias capazis de oreitar um prietien de outras substâncias. 8-01 H2CO3 - Água com gás 1 H3PO4 - Regrigirante 1 H3CLO3 - Produtas de limpizar 1 H35004 - Fertilizante. 1 HCLO2 - Ácido Claraso 203 - Ácido Clárico.	a sutras substâncias.	The same of the sa
3-or H2CO3 - Águar com gás N SPO4 - Regrigarante H3CLO3 - Produtos de limpiga N 5004 - Firtilizante. MCLO2 - Ácido Cloraso CLO3 - Ácido Clórico: CLO - Ácido Hipocharoso	Sasi são substâncias e	analis de agritar um artis
3-01 H2CO3 - Águar com gás 1 H3PO4 - Regrigurante 1 H3CLO3 - Produlas de limpigar 1 H35004 - Firtilizante. 1 HCLO2 - Ácido Claraso 203 - Ácida Clárica: 20 - Ácida Hpoclaraso	le outres substances	The state of the s
8-on H2CO3 - Aguar com gás 1 H3PO4 - Regrigurante 1 H3CLO3 - Produtos de limpiga 1 H35004 - Fertilizante. HCLO2 - Ácido Cloraso CLO3 - Ácido Clórico CLO- Ácido Hpocharoso	- and susseme as.	
M3PO4 - Regrigurante 1 H3ClO3 - Produlos de limpigor 1 H35004 - Fertilizante. MClO2 - Ácido Cloroso clO3 - Ácido Clórico: 20 - Ácido Hipocloroso	14 00 - 1	
1 H3PO4 - Refrigurante 1 H3ClO3 - Produtos de limpisor 1 H35004 - Fertilizante. HClO2 - Ácido Cloraso clo3 - Ácido Clórico clo- Ácido Hpocharoso	- on M2003 Aguar com gás	
1 H35004 - Fertilizante. HClO2 - Ácido Cloraso ClO3 - Ácido Clárico ClO- Ácido Hipo claraso	143PD4 - Regrigurante	Hedrewitz de Magazine - Ease
1 H35004 - Fertilizante. HClO2 - Ácido Claraso ClO3 - Ácido Clárico ClO - Ácido Hipoclaraso	H3CLO3 - Produlas de lin	reign
HELD2 - Ácido Claraso ELO3 - Ácido Clárico: ELO-Ácido Hipoclaraso	M35004 - Festilizante	
el03-Acida Clárica el0-Acida Hipacharasa	0	
el03-Acida Clárica el0-Acida Hipacharasa	Hells - Lide Cloroso	
20-Acido Hipocharosa		
	in A a da of pe clarase	

	j MNO3= 0, 8 = 80 %
6-a) Hidrocido, Diae dos, Fracos	TL (d
5) Oxiácidos, Tetrácido, Forte	1. (5
e) tidrácido, Monoácido, Frace	
d) Oxácidas, Diácidas, Frace	
e) Oxíacidos, Triacidos, Ferte	sumednat-e
7-a) Fe(OH) a-Dibase	Acd too substances or
and the second s	
d) K(OH) - Meniobase	
e)Pb(OH)4-Tetrabase 6)Pb(OH)2-Dibase	
BPB(OH)2 - Dibase	Basen Led Laving
capages de dans um assistan	reday não substâm sas
& Aldrévide Férrire en Ferre I	I-Base Fraca
h) Hidrivialo de Aluminia Base	Traca
el Uidroxida de Amônia-Base to	orea
1) Wido a de Porteiro - Bare La	orle
el lignoxida de 50 dia 10 ase 1	orle
6) Hidró xi da de Magnérie - Base	raea
	they to company the terms
	The salt factor
	Charles and the control of the contr
	HOLLS - Lade Classes

Lista de Exercicios-Funções Imargonicas (Sais e Oxidos) 1-01 Nov504 Ragare: 6 b) Ens Razão: 4. L e) Mg 504 Razão: 75 d) Na 5 Razão: 2 Escalheria a Sulgeto, pois possui a maior razão 2-a) Sal basico, cloreto Manobasico de Calcio b) 5 al normal, Chareto de Cálcio e) 5al duplo, Brometo de Cloreto de Calcio d) Sal a cido, Fosquito Monocido de Carleio e) Sal normal, Freszato de Carlaise 3-a) H2504 + 2NaOH - Na2504 + 2H20 b) H2504 + NaOH → NaH504 + H20 4-or) Dióxide de Silicia b) Menóxide de 5 rédis e) Éxide de Aluminio d) vida de Lília e) Triéxide de Enxegre 4) Diáxido de Enxogre 5-allg0 + H20 -Mg (OH)2 Base b1 CO + H2O - Co(OH) a Não prodyz base e sim um ácide e) 802 + H20 - H2003 Não produz base e sim um oreide d16,03 + H20 -+ H26,04 Não produz base e rim um a eida el Nazo + M20 - alva OH Base.

6-02 Oxida Básica, réxida de Corleia b) Oxide Acide, pentéxide de dinitrogenie O) Vxide Basia, viide de sodise e) Oxide reido, pentoxido de anxogre.