

## NOMENCLATURA DOS ÁCIDOS

Hidrácidos: ácidos não oxigenados ( $H_xE$ )

Ácido: Nome de E + ídrico

HF: ácido fluorídrico

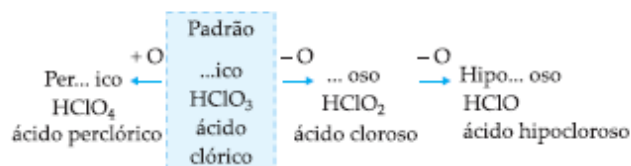
HCl: ácido clorídrico

Oxiácidos: ácidos oxigenados ( $H_xEO_y$ )

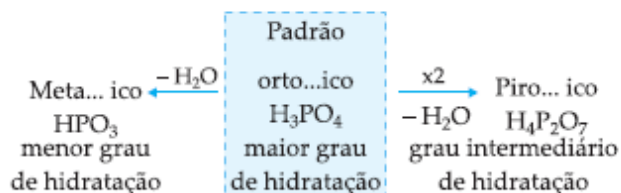
### 1. OXIÁCIDO-PADRÃO

Ácido	Nome de E + ICO
$HClO_3$	Ácido clórico
$H_2SO_4$	Ácido sulfúrico
$H_3PO_4$	Ácido fosfórico
$H_4SiO_4$	Ácido silícico
$H_3BO_3$	Ácido bórico
$H_2CO_3$	Ácido carbônico
$HNO_3$	Ácido nítrico

### 2. REGRA GERAL PARA ELEMENTOS QUE FORMAM DOIS OU MAIS OXIÁCIDOS



### 3. REGRA A SER APLICADA QUANDO VARIAR O GRAU DE HIDRATAÇÃO



## EXERCÍCIOS DE APLICAÇÃO

01 Dar nome aos seguintes ácidos (solução aquosa):

- a)  $HClO_2 \rightarrow$
- b)  $HCl \rightarrow$
- c)  $HCN \rightarrow$
- d)  $HNO_2 \rightarrow$
- e)  $H_3AsO_4 \rightarrow$
- f)  $H_3SbO_3 \rightarrow$
- g)  $HF \rightarrow$
- h)  $HCl \rightarrow$
- i)  $HCN \rightarrow$
- j)  $H_2S \rightarrow$
- k)  $H_2CO_3 \rightarrow$
- l)  $H_3BO_3 \rightarrow$
- m)  $H_4SiO_4 \rightarrow$

02 Escreva a fórmula molecular das substâncias: em solução aquosa.

- a) ácido (orto) fosfórico  $\rightarrow$
- b) ácido fosforoso  $\rightarrow$
- c) ácido hipofosforoso  $\rightarrow$
- d) ácido metafosfórico  $\rightarrow$
- e) ácido pirofosfórico  $\rightarrow$
- f) ácido arsênico  $\rightarrow$
- g) ácido crômico  $\rightarrow$
- h) ácido sulfídrico  $\rightarrow$
- i) ácido periódico  $\rightarrow$
- j) ácido metarsênico  $\rightarrow$
- k) ácido bórico  $\rightarrow$
- l) ácido mangânico  $\rightarrow$
- m) ácido hipobromoso  $\rightarrow$

**03 (Vunesp-SP)** Escreva:

- a) as fórmulas moleculares do ácido hipoiódico e do ácido perbromico.
- b) os nomes dos compostos de fórmulas  $\text{H}_2\text{SO}_3$  e  $\text{H}_3\text{PO}_4$ .

**04** O ácido dicrômico é também chamado ácido pirocrômico. Sabendo que a fórmula do ácido crômico é  $\text{H}_2\text{CrO}_4$ , qual a fórmula do ácido dicrômico?

**05 (Ufes-ES)** Os ácidos com as fórmulas moleculares  $\text{HPO}_3$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$  e  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ , são, respectivamente:

- a) metafosfórico, ortofosfórico e pirofosfórico.
- b) ortofosfórico, metafosfórico e pirofosfórico
- c) ortofosfórico, pirofosfórico e metafosfórico
- d) pifosfórico, metafosfórico e ortofosfórico
- e) pirofosfórico, ortofosfórico e metafosfórico

**06 (Mackenzie-SP)** A água régia, que é uma mistura capaz de atacar o ouro, consiste numa solução formada de três partes de ácido clorídrico e uma parte de ácido nítrico. As fórmulas das substâncias destacadas são, respectivamente:

- a)  $\text{Au}$ ,  $\text{HClO}_3$  e  $\text{HNO}_3$
- b)  $\text{O}$ ,  $\text{HClO}$  e  $\text{HCN}$
- c)  $\text{Au}$ ,  $\text{HCl}$  e  $\text{HNO}_3$
- d)  $\text{Hg}$ ,  $\text{HCl}$  e  $\text{HNO}_2$
- e)  $\text{Au}$ ,  $\text{HClO}_2$  e  $\text{NH}_3$

**07 (FMU-SP)** Os nomes dos ácidos abaixo são respectivamente:  $\text{HNO}_3$ ;  $\text{HClO}$ ;  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ;  $\text{H}_3\text{PO}_3$

- a) nitroso, clórico, sulfuroso, metafosfórico.
- b) nítrico, clorídrico, sulfúrico, fosfórico.
- c) nítrico, hipocloroso, sulfuroso, fosforoso.
- d) nitroso, perclórico, sulfúrico, fosfórico.
- e) nítrico, cloroso, sulfúrico, hipofosforoso

**08 (Mackenzie-SP)** Os ácidos identificados pelas fórmulas  $\text{HClO}_4(\text{aq})$ ,  $\text{HClO}_2(\text{aq})$ ,  $\text{HClO}(\text{aq})$  e  $\text{HClO}_3(\text{aq})$  denominam-se, respectivamente:

- a) perclórico, cloroso, hipocloroso e clórico.
- b) clórico, hipocloroso, cloroso e perclórico.
- c) hipocloroso, perclórico, clórico e cloroso.
- d) perclórico, hipocloroso, cloroso e clórico
- e) cloroso, clórico, perclórico e hipocloroso.

**09 (USJT-SP)** O ácido cianídrico é o gás de ação venenosa mais rápida que se conhece: uma concentração de 0,3 mg por litro de ar é imediatamente mortal. É o gás usado nos estados americanos do Norte, que adotam a pena de morte por câmara de gás. A primeira vítima foi seu descobridor, Carl Wilhem Scheele, que morreu ao deixar cair um vidro contendo solução de ácido cianídrico, cuja fórmula molecular é:

- a)  $\text{HCOOH}$ .
- b)  $\text{HCN}$ .
- c)  $\text{HCNS}$ .
- d)  $\text{HCNO}$ .
- e)  $\text{H}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$

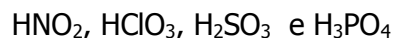
**10 (PUC-MG)** A tabela abaixo apresenta algumas características e aplicações de alguns ácidos:

Nome do Ácido	Aplicações e características
Ácido muriático	Limpeza doméstica e de peças metálicas (decapagem)
Ácido fosfórico	Usado como acidulante em refrigerantes, balas e goma de mascar
Ácido sulfúrico	Desidratante, solução de bateria
Ácido nítrico	Indústria de explosivos e corantes

fórmulas dos ácidos da tabela são respectivamente:

- a)  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HNO}_3$
- b)  $\text{HClO}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HNO}_2$
- c)  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HNO}_3$
- d)  $\text{HClO}_2$ ,  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{HNO}_2$
- e)  $\text{HClO}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{HNO}_3$

**11 (ACAFE-SC)** Os nomes dos ácidos oxigenados abaixo são respectivamente:



- a) nitroso, clórico, sulfuroso, fosfórico.
- b) nítrico, clorídrico, sulfúrico, fosfórico.
- c) nítrico, hipocloroso, sulfuroso, fosforoso.
- d) nitroso, perclórico, sulfúrico, fosfórico.
- e) nítrico, cloroso, sulfúrico, hipofosforoso.

**12 (UFMT-MT)** Alguns ácidos oxigenados podem formar três ácidos com diferentes graus de hidratação. Estes ácidos recebem prefixos: ORTO, META e PIRO.

O prefixo ORTO corresponde ao ácido que apresenta:

- a) menor teor de água na molécula.
- b) teor de água intermediário entre o META e o PIRO.
- c) maior teor de água na molécula.
- d) teor de água menor que o META.
- e) teor de água menor que o PIRO.

**13** O ácido piroantimônico apresenta a seguinte fórmula molecular:  $H_4Sb_2O_7$ .

As fórmulas dos ácidos meta antimônico e ortoantimônico são, respectivamente:

- a)  $HSbO_3$  e  $H_3SbO_4$
- b)  $H_2SbO_3$  e  $H_3SbO_4$
- c)  $HSbO_3$  e  $H_4Sb_2O_5$
- d)  $H_3SbO_3$  e  $H_3SbO_4$
- e)  $H_4SbO_4$  e  $HSbO_2$

**14**  $H_2S_2O_7(aq.)$ ,  $H_2SO_4(aq.)$ ,  $H_2SO_3(aq.)$  e  $H_2S_2O_3(aq.)$  são, respectivamente, os ácidos:

- a) sulfuroso, sulfúrico, pirossulfuroso e tiosulfuroso.
- b) sulfuroso, sulfúrico, pirossulfúrico e persulfúrico.
- c) pirossulfúrico, sulfúrico, sulfuroso e tiosulfúrico.
- d) pirossulfúrico, sulfúrico, pirossulfuroso e sulfuroso.
- e) sulfuroso, sulfúrico, tiosulfúrico e pirossulfúrico.

**15 (USF-SP)**

- 1.  $H_3PO_3$
- 2.  $H_4P_2O_7$
- 3.  $H_6Si_2O_7$
- 4.  $H_2SiO_3$
- 5.  $HBO_2$
- 6.  $H_3BO_3$
- 7.  $H_4B_2O_5$

- A. ácido ortofosfórico
- B. ácido pirofosfórico
- C. ácido metasilício
- D. ácido pirofosfórico
- E. ácido metabórico
- F. ácido ortobórico
- G. ácido ortofosforoso
- H. ácido persilício
- I. ácido pirossilício

- a) 2-B, 3-H, 4-C, 5-H, 7-D
- b) 2-B, 3-H, 4-C, 5-F, 7-D
- c) 1-G, 2-B, 3-I, 5-E, 6-F
- d) 1-G, 2-B, 3-H, 5-E, 6-F
- e) 1-A, 2-B, 3-I, 5-E, 7-F

**16 (UFSM-RS)** Associe a 2ª coluna à 1ª, considerando os ácidos.

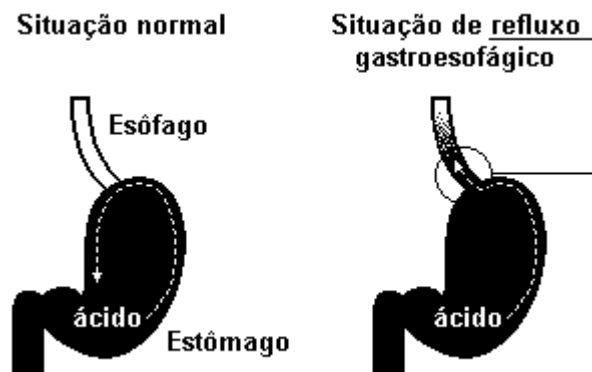
- 1 –  $H_4P_2O_7$
- 2 –  $H_3PO_3$
- 3 –  $H_3PO_4$
- 4 –  $HClO_2$
- 5 –  $HClO_3$
- 6 –  $HClO_4$
- 7 –  $H_2SO_3$
- 8 –  $HNO_2$

- a- fosfórico
- b- fosforoso
- c- nitroso
- d- nítrico
- e- hipofosforoso
- f- pirofosfórico
- g- sulfuroso
- h- cloroso
- i- perclórico
- j- clórico
- l- sulfúrico

A sequência das combinações corretas é:

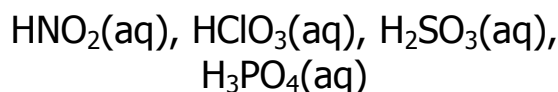
- a) 1e - 2f - 3a - 4h - 5b - 6j - 7g - 8d.
- b) 1f - 2e - 3b - 4j - 5h - 6i - 7l - 8c.
- c) 1b - 2e - 3f - 4i - 5j - 6h - 7g - 8d.
- d) 1e - 2b - 3f - 4j - 5i - 6h - 7l - 8d.
- e) 1f - 2b - 3a - 4h - 5j - 6i - 7g - 8c.

**17 (MACKENZIE-SP)** Certo informe publicitário alerta para o fato de que, se o indivíduo tem azia ou pirose com grande frequência, deve procurar um médico, pois pode estar ocorrendo refluxo gastroesofágico, isto é, o retorno do conteúdo ácido do estômago. A fórmula e o nome do ácido que, nesse caso, provoca a queimação, no estômago, a rouquidão e mesmo dor torácica são:



- a)  $\text{HCl}$  e ácido clórico.
- b)  $\text{HClO}_2$  e ácido cloroso.
- c)  $\text{HClO}_3$  e ácido clorídrico.
- d)  $\text{HClO}_3$  e ácido clórico.
- e)  $\text{HCl}$  e ácido clorídrico.

**18 (FEI-SP)** Os nomes dos ácidos oxigenados abaixo são, respectivamente:



- a) nitroso, clórico, sulfuroso, fosfórico.
- b) nítrico, clorídrico, sulfúrico, fosfórico.
- c) nítrico, hipocloroso, sulfuroso, fosforoso.
- d) nitroso, perclórico, sulfúrico, fosfórico.
- e) nítrico, cloroso, sulfídrico, hipofosforoso.

**19 (PUC-MG)** A tabela apresenta algumas características e aplicações de alguns ácidos:

Nome do ácido	Aplicações e características
Ácido muriático	Limpeza doméstica
Ácido fosfórico	Usado como acidulante
Ácido sulfúrico	Desidratante, solução de bateria
Ácido nítrico	Explosivos

As fórmulas dos ácidos da tabela são, respectivamente:

- a)  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HNO}_3$ .
- b)  $\text{HClO}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HNO}_2$ .
- c)  $\text{HCl}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{HNO}_2$ .
- d)  $\text{HClO}_2$ ,  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{HNO}_2$ .
- e)  $\text{HClO}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ,  $\text{HNO}_3$ .

**20 (Mackenzie-SP)** Certo informe publicitário alerta para o fato de que, se o indivíduo tem azia ou pirose com grande frequência, deve procurar um médico, pois pode estar ocorrendo refluxo gastroesofágico, isto é, o retorno do conteúdo ácido estômago. A fórmula e o nome do ácido que, nesse caso, provoca queimação no estômago, a rouquidão e mesmo dor torácica são:

- a)  $\text{HCl}$  e ácido clórico.
- b)  $\text{HClO}_2$  e ácido cloroso.
- c)  $\text{HClO}_3$  e ácido clórico.
- d)  $\text{HClO}_3$  e ácido clorídrico.
- e)  $\text{HCl}$  e ácido clorídrico.

**21** O ácido cianídrico é o gás de ação venenosa mais rápida que se conhece; uma concentração de 0,3 mg/L de ar é imediatamente mortal. É o gás usado nos estados americanos do norte que adotam a pena de morte por câmara de gás. A primeira vítima foi seu descobridor, Carl Withelm Scheele, que morreu ao deixar cair um vidro contendo solução de ácido cianídrico, cuja fórmula molecular é:

- a)  $\text{HCOOH}$ .
- b)  $\text{HCN}$ .
- c)  $\text{HCNS}$ .
- d)  $\text{HCNO}$ .
- e)  $\text{H}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$ .

**22 (UNIV.BRÁS CUBAS-SP)** No laboratório de uma escola, encontrou-se um frasco antigo com rótulo parcialmente destruído. Apenas a palavra ácido estava legível. O líquido apresentava coloração avermelhada e, depois de algumas análises feitas pelos alunos, constatou-se a presença de  $\text{NO}_2$ . No rótulo, deveria estar identificado o ácido:

- a) nítrico.
- b) fosfórico.
- c) clorídrico.
- d) sulfúrico.
- e) carbônico.

**23 (ENEM)** O processo de industrialização tem gerado sérios problemas de ordem ambiental, econômica e social, entre os quais se pode citar a chuva ácida. Os ácidos usualmente presentes em maiores proporções na água da chuva são o  $\text{H}_2\text{CO}_3$ , formado pela reação do  $\text{CO}_2$  atmosférico com a água, o  $\text{HNO}_3$ , o  $\text{HNO}_2$ , o  $\text{H}_2\text{SO}_4$  e o  $\text{H}_2\text{SO}_3$ . Esses quatro últimos são formados principalmente a partir da reação da água com os óxidos de nitrogênio e de enxofre gerados pela queima de combustíveis fósseis.

A formação de chuva mais ou menos ácida depende não só da concentração do ácido formado, como também do tipo de ácido. Essa pode ser uma informação útil na elaboração de estratégias para minimizar esse problema ambiental. Se consideradas concentrações idênticas, quais dos ácidos citados no texto conferem maior acidez às águas das chuvas?

- a)  $\text{HNO}_3$  e  $\text{HNO}_2$ .
- b)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  e  $\text{H}_2\text{SO}_3$ .
- c)  $\text{H}_2\text{SO}_3$  e  $\text{HNO}_2$ .
- d)  $\text{H}_2\text{SO}_4$  e  $\text{HNO}_3$ .
- e)  $\text{H}_2\text{CO}_3$  e  $\text{H}_2\text{SO}_3$ .

**24 (Uepb PB)** As fórmulas moleculares dos ácidos, periódico, iodoso, iódico e hipoiódico são, respectivamente:

- a)  $\text{HIO}_4$   $\text{HIO}_2$   $\text{HIO}_3$   $\text{HIO}$
- b)  $\text{HIO}$   $\text{HIO}_2$   $\text{HIO}_3$   $\text{HIO}_4$
- c)  $\text{HIO}_4$   $\text{HIO}_3$   $\text{HIO}_2$   $\text{HIO}$
- d)  $\text{HIO}$   $\text{HIO}_4$   $\text{HIO}_3$   $\text{HIO}_2$
- e)  $\text{HIO}_2$   $\text{HIO}$   $\text{HIO}_4$   $\text{HIO}_3$

**25 (Fepcs-DF)** Considere as informações abaixo, que tratam de maneira pela qual se atribuem nomes aos ácidos inorgânicos.

- I. A nomenclatura dos hidrácidos apresenta sufixo "ídrico".
- II. Na hipótese de um elemento estar presente exclusivamente em dois oxiaácidos, como os do grupo 5A, aquele cujo elemento central tem maior número de oxidação, terá sufixo "ico" e o que tem menor número de oxidação, sufixo "oso".
- III. Na hipótese de um elemento estar presente exclusivamente em quatro oxiaácidos, como os do grupo 7A, acrescentam-se, ainda, os prefixos "hipo" e "per" para o menor e maior número de oxidação, respectivamente.

Assim sendo, assinale a opção na qual a nomenclatura corresponde corretamente à fórmula do ácido.

- a)  $\text{HCN}$  – ácido ciânico
- b)  $\text{HBrO}$  – ácido hipobromídrico
- c)  $\text{H}_3\text{PO}_4$  – ácido fosforoso
- d)  $\text{HClO}_4$  – ácido percloroso
- e)  $\text{HNO}_3$  – ácido nítrico

**26 (Ufimt-MT)** Utilizando a tabela abaixo, que apresenta o nome de vários ácidos, complete-a escrevendo a fórmula molecular e dando a classificação de cada um quanto ao número de hidrogênios ionizáveis.

Nome	Fórmula	Classificação
Fosfórico		
Sulfúrico		
Cianídrico		
Ciânico		
Clorídrico		
Nítrico		
Bórico		
Fosforoso		
Sulfídrico		

**27 (Ufc-CE)** Associe a coluna da esquerda com a da direita e assinale a alternativa correta, de cima para baixo:

- I.  $\text{HClO}_4$  ( )-ácido hipocloroso
- II.  $\text{HClO}_2$  ( )-ácido clórico
- III.  $\text{HClO}$  ( )-ácido perclórico
- IV.  $\text{HClO}_3$  ( )-ácido cloroso

- a) I, II, IV, III
- b) III, II, I, IV
- c) II, I, IV, III
- d) III, IV, I, II

**28** Dê o nome dos seguintes ácidos (aquosos):

- a)  $\text{HF}$
- b)  $\text{HCl}$
- c)  $\text{HCN}$
- d)  $\text{H}_2\text{S}$
- e)  $\text{H}_2\text{CO}_3$
- f)  $\text{H}_3\text{BO}_3$
- g)  $\text{H}_4\text{SiO}_4$

29 Dê o nome dos seguintes oxiácidos (aquosos):

- a)  $\text{HNO}_3$
- b)  $\text{HNO}_2$
- c)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- d)  $\text{H}_2\text{SO}_3$
- e)  $\text{HIO}_3$
- f)  $\text{HIO}_2$
- g)  $\text{HIO}$
- h)  $\text{HIO}_4$

i)  $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_3$

30 Dê a fórmula dos seguintes ácidos:

- a) Ácido sulfídrico
- b) Ácido periódico
- c) Ácido metarsênico
- d) Ácido bórico
- e) Ácido mangânico
- f) Ácido hipobromoso

## GABARITO

01-

- a)  $\text{HClO}_2 \rightarrow$  ácido cloroso
- b)  $\text{HCl} \rightarrow$  ácido clorídrico
- c)  $\text{HCN} \rightarrow$  ácido cianídrico
- d)  $\text{HNO}_2 \rightarrow$  ácido nitroso
- e)  $\text{H}_3\text{AsO}_4 \rightarrow$  ácido arsênico
- f)  $\text{H}_3\text{SbO}_3 \rightarrow$  ácido antimonioso
- g)  $\text{HF} \rightarrow$  ácido fluorídrico
- h)  $\text{HCl} \rightarrow$  ácido clorídrico
- i)  $\text{HCN} \rightarrow$  ácido cianídrico
- j)  $\text{H}_2\text{S} \rightarrow$  ácido sulfídrico
- k)  $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow$  ácido carbônico
- l)  $\text{H}_3\text{BO}_3 \rightarrow$  ácido bórico
- m)  $\text{H}_4\text{SiO}_4 \rightarrow$  ácido silícico

02-

- a) ácido (orto) fosfórico  $\rightarrow \text{H}_3\text{PO}_4$
- b) ácido fosforoso  $\rightarrow \text{H}_3\text{PO}_3$
- c) ácido hipofosforoso  $\rightarrow \text{H}_3\text{PO}_2$
- d) ácido metafosfórico  $\rightarrow \text{HPO}_3$
- e) ácido pirofosfórico  $\rightarrow \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
- f) ácido arsênico  $\rightarrow \text{H}_3\text{AsO}_4$
- g) ácido crômico  $\rightarrow \text{H}_2\text{CrO}_4$
- h) ácido sulfídrico  $\rightarrow \text{H}_2\text{S}$
- i) ácido periódico  $\rightarrow \text{HIO}_4$
- j) ácido metarsênico  $\rightarrow \text{HAsO}_3$
- k) ácido bórico  $\rightarrow \text{H}_3\text{BO}_3$
- l) ácido mangânico  $\rightarrow \text{H}_2\text{MnO}_4$
- m) ácido hipobromoso  $\rightarrow \text{HBrO}$

03-

- a)  $\text{HIO}$  e  $\text{HBrO}_4$
- b) Ácido sulfuroso e Ácido fosfórico

04-  $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

05- A

06- C

07- C

08- A

09- B

10- A

11- A

12- C

13- A

14- C

15- C

16- E

17- E

18- A

19- A

20- E



- 21- B  
22- A  
23- D  
24- A  
25- E  
26-

Nome	Fórmula	Classificação
Fosfórico	$\text{H}_3\text{PO}_4$	Triácido
Sulfúrico	$\text{H}_2\text{SO}_4$	Diácido
Cianídrico	$\text{HCN}$	Monoácido
Ciânico	$\text{HCNO}$	Monoácido
Clorídrico	$\text{HCl}$	Monoácido
Nítrico	$\text{HNO}_3$	Monoácido
Bórico	$\text{H}_3\text{BO}_3$	Triácido
Fosforoso	$\text{H}_3\text{PO}_3$	Diácido
Sulfídrico	$\text{H}_2\text{S}$	Diácido

27- D

28-

- a) Ácido fluorídrico
- b) Ácido clorídrico
- c) Ácido cianídrico
- d) Ácido sulfídrico
- e) Ácido carbônico
- f) Ácido bórico
- g) Ácido ortossilícico

29-

- a) Ácido nítrico
- b) Ácido nitroso
- c) Ácido sulfúrico
- d) Ácido sulfuroso
- e) Ácido iódico
- f) Ácido iodoso
- g) Ácido hipiodoso
- h) Ácido periódico
- i) Ácido tiosulfúrico

30-

- a)  $\text{H}_2\text{S}$
- b)  $\text{HIO}_4$
- c)  $\text{HAsO}_3$
- d)  $\text{H}_3\text{BO}_3$
- e)  $\text{H}_2\text{MnO}_4$
- f)  $\text{HBrO}$