



Formulació inorgànica: oxoanions, oxosals i hidròxids

1. Anomena els següents anions:



1) anió trioxocarbonat (IV), anió carbonat



2) anió trioxotel·lurat (IV), anió tel·lurat



3) anió tetraoxoclorat (VII), anió perclorat



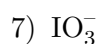
4) anió oxobromat (I), anió hipobromit



5) anió dioxonitrat (III), anió nitrit



6) anió tetraoxomanganat (VII), anió permanganat



7) anió trioxoiodat (V), anió iodat



8) anió tetraoxocromat (VI), anió cromat



9) anió tetraoxosulfat (VI), anió sulfat



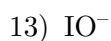
10) anió trioxoselenat (IV), anió selenat



11) anió trioxonitrat (V), anió nitrat

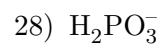
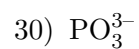


12) anió dioxobromat (III), anió bromit



13) anió oxoiodat (I), anió hipoiodit

14) ClO_3^-	14) <u>anió trioxoxclorat (V), anió clorat</u>
15) IO_4^-	15) <u>anió tetraoxoiodat(VI), anió periodat</u>
16) BrO_4^-	16) <u>anió tetraoxobromat (VII), anió perbromat</u>
17) SeO_4^{2-}	17) <u>anió tetraoxoseleniat (VI), anió seleniat</u>
18) IO_3^-	18) <u>anió trioxoiodat (V), anió iodat</u>
19) ClO_2^-	19) <u>anió dioxoclarat (III), anió clòric</u>
20) TeO_4^{2-}	20) <u>anió tetraoxotel·lurat (VI), anió tel·lurat</u>
21) ClO^-	21) <u>anió oxoclorat(I), anió hipoclorit</u>
22) CrO_4^{2-}	22) <u>anió tetraoxocromat(VI), anió cromat</u>
23) SO_3^{2-}	23) <u>anió trioxosulfat (IV), anió sulfit</u>
24) HBrO_3	24) <u>àcid trioxobròmic (V), àcid bròmic</u>
25) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	25) <u>anió dicromat</u>
26) H_4SiO_4	26) <u>àcid tetraoxosilícic (IV), àcid silícic</u>

27) anió hidrogencarbonat, anió bicarbonat28) anió dihidrogenfosfit, anió bifosfit29) anió hidrogenfosfit30) anió trioxofosfat (III), anió fosfit

2. Formula i anomena els anions derivats dels àcids:

1) àcid clorós	1) HClO_2
2) àcid carbònic	2) H_2CO_3
3) àcid iòdic	3) HIO_3
4) àcid hipoclorós	4) HClO
5) àcid sulfúric	5) H_2SO_4
6) àcid selenós	6) H_2SeO_3
7) àcid bròmic	7) HBrO_3
8) àcid tel·lurós	8) H_2TeO_3
9) àcid sulfurós	9) H_2SO_3
10) àcid perclòric	10) HClO_4
11) àcid nítrós	11) HNO_2
12) àcid hipobromós	12) HBrO
13) àcid nítric	13) HNO_3
14) àcid selènic	14) H_2SeO_4
15) àcid clòric	15) HClO_3
16) àcid perbròmic	16) HBrO_4
17) àcid tel·lúric	17) H_2TeO_4

18) àcid perbròmic	18) <u>HBrO₄</u>
19) tetraoxotel·lurat de dihidrogen	19) <u>H₂TeO₄</u>
20) tetraoxobromat d'hidrogen	20) <u>HBrO₄</u>
21) trioxoclorat d'hidrogen	21) <u>HClO₃</u>
22) tetraoxomanganat d'hidrogen	22) <u>HMnO₄</u>
23) dioxonitrat d'hidrogen	23) <u>HNO₂</u>
24) àcid trioxonítric(V)	24) <u>HNO₃</u>
25) àcid tetraoxocròmic(VI)	25) <u>HCrO₄</u>
26) àcid tetraoxoiòdic(VII)	26) <u>HIO₄</u>
27) àcid dioxoclòric(III)	27) <u>HClO₂</u>
28) àcid trioxoselènic(IV)	28) <u>HSeO₃</u>
29) àcid bromós	29) <u>HBrO₂</u>
30) àcid trioxoclòric(V)	30) <u>HClO₃</u>
31) trioxosulfat(IV) d'hidrogen	31) <u>H₂SO₃</u>
32) tetraoxocromat de dihidrogen	32) <u>H₂CrO₄</u>
33) àcid permangànic	33) <u>HMnO₄</u>
34) àcid dicròmic	34) <u>H₂Cr₂O₇</u>
35) àcid tetraoxomangànic(VII)	35) <u>HMnO₄</u>

36) trioxoiodat d'hidrogen

36) HIO_3

37) àcid trioxosulfúric(IV)

37) H_2SO_3

38) dioxonitrat d'hidrogen

38) HNO_2

39) àcid bòric

39) H_3BO_3

3. Formula els següents compostos:

- | | |
|---------------------------------------|----------------------------------|
| 1) àcid bròmic | 1) HBrO_3 |
| 2) àcid sulfúric | 2) H_2SO_4 |
| 3) àcid nítrós | 3) HNO_2 |
| 4) àcid perclòric | 4) HClO_4 |
| 5) àcid silícic | 5) H_4SiO_4 |
| 6) àcid fosfòric | 6) H_3PO_4 |
| 7) àcid trioxoclòric(V) | 7) HClO_3 |
| 8) anió dicromat | 8) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ |
| 9) anió disulfat | 9) $\text{S}_2\text{O}_5^{2-}$ |
| 10) anió nitrat | 10) NO_3^- |
| 11) clorit de níquel(II) | 11) $\text{Ni}(\text{ClO}_2)_2$ |
| 12) trioxonitrat(III) de cobalt(III) | 12) $\text{Co}(\text{NO}_2)_3$ |
| 13) tris(tetraoxosulfat) de dialumini | 13) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ |
| 14) perclorat d'amoni | 14) NH_4ClO_4 |
| 15) tetraoxoiodat(VII) de potassi | 15) KIO_4 |
| 16) carbonat de sodi | 16) Na_2CO_3 |
| 17) nitrit d'estronci | 17) _____ |

18) selenat d'argent	18) Ag_2SeO_4
19) dioxobromat(III) de liti	19) LiBrO_2
20) sulfit de calci	20) CaSO_3
21) permanganat de liti	21) LiMnO_4
22) dicromat de potassi	22) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
23) dicromat d'amoni	23) $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
24) cromat de sodi	24) Na_2CrO_4
25) tetraoxosulfat(VI) de manganès(II)	25) MnSO_4
26) hidrogencarbonat de calci	26) $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
27) tetraxoselenat(VI) de magnesi	27) MgSeO_4
28) dihidrogenfosfat d'amoni	28) $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$
29) nitrit de potassi	29) KNO_2
30) carbonat d'amoni	30) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
31) hidrogenfosfat de potassi	31) K_2HPO_4
32) nitrat d'argent	32) AgNO_3
33) nitrat de plom(II)	33) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
34) arsenat de sodi	34) NaAsO_3
35) bicarbonat de sodi	35) NaHCO_3

36) bisulfit de sodi

36) NaHSO_3

37) hipoclorit de sodi

37) NaClO

38) clorat de potassi

38) KClO_3

39) àcid cròmic

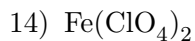
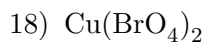
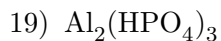
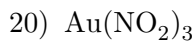
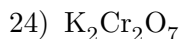
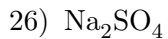
39) H_2CrO_4

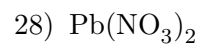
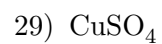
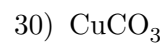
40) àcid nítric

40) HNO_3

4. Anomena els següents compostos:

- | | |
|---------------------------------------|---|
| 1) BaTeO_3 | 1) <u>trioxotel·lurat (IV) de bari, tel·lurit de bari</u> |
| 2) Na_2SO_4 | 2) <u>tetraoxosulfat(VI) de sodi, sulfat de sodi</u> |
| 3) $\text{Cd}(\text{ClO})_2$ | 3) <u>oxoclorat (I) de cadmi, hipoclorit de cadmi</u> |
| 4) $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$ | 4) <u>trioxonitrat (V) de zinc, nitrat de zinc</u> |
| 5) Ag_2CO_3 | 5) <u>trioxocarbonat(IV) de plata, carbonat de plata</u> |
| 6) $\text{Cu}(\text{BrO}_3)_2$ | 6) <u>trioxobromat (V) de coure (II), bromat de coure (II)</u> |
| 7) $\text{Pb}(\text{ClO}_2)_2$ | 7) <u>dioxoclorat (III) de plom (II), clorit de plom (II)</u> |
| 8) $\text{Fe}(\text{NO}_2)_3$ | 8) <u>dioxonitrat (III) de ferro (III), nitrit de ferro (III)</u> |
| 9) $\text{Co}(\text{ClO}_4)_3$ | 9) <u>tetraoxoclorat (VII) de cobalt (III), perclorat de cobalt (III)</u> |
| 10) MgSO_3 | 10) <u>trioxosulfat (IV) de magnesi, sulfit de magnesi</u> |
| 11) CaCO_3 | 11) <u>trioxocarbonat (IV) de calci, carbonat de calci</u> |
| 12) K_2SO_4 | 12) <u>tetraoxosulfat (VI) de potassi, sulfat de potassi</u> |
| 13) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ | 13) <u>dicromat de potassi</u> |

14) tetraoxoclorat (VII) de ferro (II), perclorat de ferro (II)15) oxoclorat (I) de sodi, hipoclorit de sodi16) hidrogensulfat d'amoni, bisulfat d'amoni17) tetraoxoclorat (VII) de plata, perclorat de plata18) tetraoxobromat (VII) de coure (II), perbromat de coure (II)19) hidrogenfosfat d'alumini, bifosfat d'alumini20) dioxonitrat (III) d'or (III), nitrit d'or (III)21) tetraoxocarbonat (IVI) de bari, carbonat de bari22) hidrogensulfat de potassi, bisulfat de potassi23) tetraoxomanganat (VII) de potassi, permanganat de potassi24) dicromat de potassi25) dicromat d'amoni26) tetraoxosulfat (VII) de sodi, sulfat de sodi27) hidrogensulfit de sodi, bisulfit de sodi

28) trioxonitrat (V) de plom (II), nitrat de plom (II)29) tetraoxosulfat (VI) de coure (II), sulfat de coure (II)30) trioxocarbonat (IV) de coure (II), carbonat de coure (II)

5. Anomena els següents compostos:

- | | |
|-------------------------|---|
| 1) NaOH | 1) <u>hidròxid de sodi, sosa caústica</u> |
| 2) Hg(OH) ₂ | 2) <u>dihidròxid de mercuri, hidròxid de mercuri (II)</u> |
| 3) Co(OH) ₃ | 3) <u>trihidròxid de cobalt, hidròxid de cobalt (III)</u> |
| 4) Ba(OH) ₂ | 4) <u>dihidròxid de bari, hidròxid de bari</u> |
| 5) CsOH | 5) <u>hidròxid de cesi</u> |
| 6) Fe(OH) ₃ | 6) <u>trihidròxid de ferro, hidròxid de ferro (III)</u> |
| 7) Zn(OH) ₂ | 7) <u>dihidròxid de zinc, hidròxid de zinc</u> |
| 8) Sn(OH) ₂ | 8) <u>dihidròxid d'estany, hidròxid d'estany (II)</u> |
| 9) Bi(OH) ₃ | 9) <u>trihidròxid de bismut, hidròxid de bismut (III)</u> |
| 10) Pb(OH) ₂ | 10) <u>dihidròxid de plom, hidròxid de plom (II)</u> |
| 11) Pt(OH) ₂ | 11) <u>dihidròxid de platí, hidròxid de platí (II)</u> |
| 12) KOH | 12) <u>hidròxid de potassi</u> |
| 13) Ca(OH) ₂ | 13) <u>dihidròxid de calci, hidròxid de calci</u> |
| 14) CuOH | 14) <u>hidròxid de coure, hidròxid de coure (I)</u> |
| 15) Cr(OH) ₃ | 15) <u>trihidròxid de crom, hidròxid de crom (III)</u> |

6. Formula els següents compostos:

- | | |
|------------------------|------------------------------|
| 1) hidròxid de magnesi | 1) <u>Mg(OH)₂</u> |
|------------------------|------------------------------|

2) trihidròxid de cobalt	2) Co(OH)_3
3) hidròxid de zinc	3) Zn(OH)_2
4) hidròxid d'alumini	4) Al(OH)_3
5) hidròxid d'or(III)	5) Au(OH)_3
6) dihidròxid de ferro	6) Fe(OH)_2
7) hidròxid de rubidi	7) RbOH
8) hidròxid de beril·li	8) Be(OH)_2
9) hidròxid de sodi	9) NaOH
10) hidròxid de calci	10) Ca(OH)_2
11) dihidròxid de manganès	11) Mn(OH)_2
12) hidròxid de crom(III)	12) Cr(OH)_3
13) hidròxid de potassi	13) KOH
14) sosa càustica	14) NaOH
15) hidròxid de coure(II)	15) Cu(OH)_2