

FORMULACIÓ INORGÀNICA.

HIDRURS.

Hidrurs METÀL·LICS

- Formula els següents hidrurs:
 1. Hidrur de plom (II)
 2. Hidrur de ferro (III)
 3. Hidrur de sodi
 4. Hidrur de coure (I)
 5. Hidrur de cesi
 6. Dihidrur de mercuri
 7. Hidrur de calci
 8. Hidrur de níquel (II)
 9. Tetrahidrur de platí
 10. Monohidrur d'or
 11. Dihidrur de cadmi
 12. Tetrahidrur d'estany
 13. Monohidrur de plata
 14. Trihidrur d'alumini

- Anomena els següents hidrurs segons les nomenclatures donades:

Fórmula	Nomenclatura sistemàtica	Nomenclatura de Stock
1. RbH		
2. BeH ₂		
3. NiH ₂		
4. CoH ₃		
5. AuH		
6. ZnH ₂		
7. PtH ₄		
8. SrH ₂		
9. HgH		
10. CsH		

Hidrurs NO METÀL·LICS

1. Formula els següents hidrurs NO METÀL·LICS:

- a) borà
- b) amoníac
- c) metà
- d) àcid clorhídric
- e) sulfur d'hidrogen
- f) silà
- g) tetrahidrur de carboni
- h) trihidrur d'arsènic
- i) àcid fluorhídric
- j) bromur d'hidrogen

2. Anomena els següents hidrurs:

Fórmula	Nomenclatura sistemàtica	Nomenclatura tradicional
1. H_2Te		
2. HF		
3. CH_4		
4. HI		
5. PH_3		
6. SbH_3		
7. H_2Se		
8. NH_3		
9. SiH_4		
10. BH_3		

FORMULACIÓ INORGÀNICA.

ÒXIDS.

Òxids - Nomenclatura de Stock

- Formula els següents òxids :

1. Òxid de magnesi
2. Òxid de brom (VII)
3. Òxid de sofre (VI)
4. Òxid de nitrogen (III)
5. Òxid de níquel (III)
6. Òxid de ferro (II)
7. Òxid de calci
8. Òxid de potassi
9. Òxid d'alumini
10. Òxid de coure (I)

- Anomena els següents òxids segons la nomenclatura de Stock :

11. P_2O_3
12. As_2O_5
13. Cs_2O
14. CO_2
15. BaO
16. Ag_2O
17. I_2O
18. BeO
19. Li_2O
20. HgO

Òxids – Nomenclatura Sistemàtica

- Formula els següents òxids :

21. Monòxid de carboni

22. Pentaòxid de diclor

23. Diòxid de sofre

24. Pentaòxid de difòsfor

25. Diòxid de plom

26. Triòxid de dicobalt

27. Heptaòxid de dibrom

28. Monòxid d'estany

29. Monòxid de magnesi

30. Monòxid de coure

- Anomena els següents òxids segons la nomenclatura Sistemàtica :

31. P_2O_3

32. As_2O_5

33. Cs_2O

34. CO_2

35. BaO

36. Ag_2O

37. I_2O

38. BeO

39. Li_2O

40. HgO

Repàs Òxids – Nomenclatura de Stock i sistemàtica

- Indica quina nomenclatura s'ha utilitzat en cada cas i formula els següents òxids :

1. Òxid de ferro (III)		
2. Òxid de calci		
3. Pentaòxid de dibrom		
4. Triòxid de dinitrogen		
5. Monòxid de sofre		
6. Heptaòxid de diclor		
7. Òxid de iode (III)		
8. Òxid de sodi		
9. Òxid de coure (II)		
10. Òxid de plom (IV)		

- Anomena els següents òxids:

	Nomenclatura de Stock	Nomenclatura sistemàtica
1. Ni_2O_3		
2. As_2O_5		
3. Cs_2O		
4. SnO_2		
5. CoO		
6. SiO_2		
7. Br_2O		
8. PbO		
9. K_2O		
10. Hg_2O		

FORMULACIÓ INORGÀNICA

SALS BINÀRIES

Combinacions binàries d'elements de la taula periòdica:

1. Anomena les següents sals binàries en nomenclatura Stocks i sistemàtica:

SAL	SISTEMÀTICA	DE STOCK	SAL	SISTEMÀTICA	DE STOCK
PCl_3			Ag_3P		
BrCl_5			Be_3N_2		
SF_2			Zn_3P_2		
ICl_5			SnCl_4		
Al_2S_3			AuCl_3		
Na_4C			K_2S		
CCl_4			FeF_3		
Ca_3N_2			Ca_3Sb		
NI_5			Li_2S		
CsCl			PbS_2		
OF_2			AlP		
KI			MnS_2		
SiCl_4			PbS		
NiCl_4			HgCl_2		

2. Formula els compostos següents:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Triclorur de cobalt		Sulfur de crom (III)	
Clorur de potassi		Carbur de calci	
Diclorur de mercuri		Nitrur de bor	
Fluorur d'oxigen		Seleniur d'arsènic (V)	
Trisulfur de dibor		Tetranitrur de tricarboni	
Clorur de sodi		Iodur d'alumini	
Bromur de plom (II)		Tetraclorur de carboni	
Difluorur de calci		Heptaclorur de iode	
Fosfur de calci		Pentabromur de difosfor	
Arseniur de ferro (III)		Disulfur de carboni	
Carbur de potassi		Antimoniur de ferro (II)	
Iodur de nitrogen (III)		Sulfur de ferro (III)	
Difluorur d'estronci		Clorur d'or (I)	
Sulfur d'estany (IV)		Difluorur de dimercuri	

FORMULACIÓ INORGÀNICA

HIDRÒXIDS

Combinacions del grup hidroxils amb metalls de la taula periòdica.

1. Anomena els següents hidròxids en nomenclatura Stocks i sistemàtica:

HIDRÒXID	SISTEMÀTICA	DE STOCK
Pt(OH)₂		
Au(OH)₃		
Hg₂(OH)₂		
AgOH		
LiOH		
Sn(OH)₄		
AuOH		
Ca(OH)₂		
Cd(OH)₂		
Ni(OH)₃		
Pt(OH)₄		
Al(OH)₃		
Pb(OH)₄		
CuOH		
NaOH		
Fe(OH)₂		
KOH		
Ba(OH)₂		

2. Formula els hidròxids següents:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Hidròxid de crom (VI)		Trihidròxid de crom	
Hidròxid de liti		Hidròxid de ferro(III)	
Hidròxid de coure(II)		Hidròxid de potassi	
Hidròxid de plata		Hidròxid de manganès(VII)	
Hidròxid de bari		Hidròxid de níquel(II)	
Tetrahidròxid d'estronci		Trihidròxid de cobalt	
Hidròxid de radi		Dihidròxid de mercuri	
Hidròxid de magnesi		Trihidròxid de bismut	
Hidròxid de mercuri(I)		Hidròxid de franci	
Hidròxid de ferro(II)		Tetrahidròxid de manganès	
Hidròxid de sodi		Hidròxid d'estany(II)	
Hidròxid de zinc		Hidròxid de beril·li	

FORMULACIÓ INORGÀNICA

OXOÀCIDS

Combinacions ternàries, de tres elements de la taula periòdica, on l'oxigen és clau, a part de dos elements metàl·lic i no metàl·lic.

1. Anomena els següents oxoàcids en nomenclatura Stocks i sistemàtica:

ÀCID	SISTEMÀTICA	STOCKS	FUNCIONAL
HBrO ₃			
HIO ₃			
H ₂ SiO ₃			
HCIO ₄			
H ₃ AsO ₃			
H ₃ SbO ₃			
HCIO _a			
H ₂ SeO ₄			
H ₄ P ₂ O ₇			
HBrO _a			
H ₂ SeO ₃			
H ₃ AsO ₄			
HIO ₂			
H ₂ TeO _d			
H ₂ B ₄ O ₇			
H ₂ TeO ₂			
H ₂ SO ₃			
HCIO ₃			

2. Formula els oxoàcids següents:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Trioxoclorat(V) d'hidrogen		Àcid heptoxodisulfúric(VI)	
Àcid permangànic		Àcid metafosforós	
Oxobromat(I) d'hidrogen		Àcid sulfurós	
Àcid ortosilícic		Àcid carbònic	
Àcid sulfúric		Àcid trioxotel·lúric(IV)	
Tetroxomanganat(VI) d'hidrogen		Tetraxowolframmat(VI) d'hidrogen	
Àcid nítric		Àcid periòdic	
Àcid cròmic		Àcid hipoiodós	
Àcid tetraxoantimònic(V)		Àcid pentoxodisulfúric(IV)	
Àcid ortoselènic		Àcid dicròmic	
Àcid dioxocloric(III)		Àcid selenós	
Àcid ortobòric		Àcid rènec	

FORMULACIÓ INORGÀNICA

OXOSALS I SALS ÀCIDES

Combinacions ternàries, de tres elements de la taula periòdica, on l'oxigen és clau, a part de dos elements metàl·lic i no metàl·lic.

1. Anomena les oxosals i sals àcides següents en nomenclatura Stocks i sistemàtica:

FÓRMULA	SISTEMÀTICA	STOCKS	FUNCIONAL
BeSO ₄			
NaH ₂ PO ₃			
Pb(NO ₃) ₂			
AuClO ₄			
AgNO ₂			
Fe ₂ (CO ₃) ₃			
KMnO ₄			
CaCr ₂ O ₇			
Ni(IO ₄) ₃			
Pt ₂ SiO ₄			
NaHCO ₃			
Co(ClO ₄) ₂			
KHSO ₄			
SnS ₂ O ₇			
Hg ₃ (PO ₄) ₂			
Al(H ₂ PO ₄) ₃			
NaIO ₃			
Sr(BrO ₄) ₂			
KH ₂ PO ₄			
FeSeO ₄			
Cu(NO ₂) ₂			
AlPO ₄			
Pb(HSeO ₃) ₄			
NaHSO ₄			

2. Formula els oxoàcids següents:

NOMENCLATURA	FÓRMULA	NOMENCLATURA	FÓRMULA
Nitrat de plom(IV)		Bromit de plata	
Hidrogensulfat d'or(III)		Oxobromat(I) d'or(III)	
Tetroxoiodat(VII) de calci		Hidrogencarbonat de sodi	
Sulfit de sodi		Selenat de plom(II)	
Hidrogentetroxofosfat(V) d'alumini		Heptoxodisulfat(VI) de platí(IV)	
Permanganat de sodi		Hipiodit de ferro(II)	
Tetroxosilicat(IV) de liti		Tetroxoarsenat(V) de zinc	
Periodat de plom(IV)		Dihidrogenfosfat d'or(III)	
Hipobromit de ferro(II)		Dicromat de potassi	
Dioxosulfat(II) d'estany(II)		Manganat de sodi	
Dioxoclorat(III) de calci		Nitrit de coure(II)	
Bisulfur de sodi		Dihidrogentetroxoarsenat(V) d'or(III)	
Dihidrogenfosfat de ferro(III)		Hidrogensulfat de liti	
Hidrogenfosfat de ferro(III)		Bis[hidrogensulfur] de calci	
Hidrogentrioxocarbonat(IV) de plata		Hidrogentrioxoselenat(IV) de mercuri(II)	
Hidrogencarbonat de calci		Trioxocarbonat(IV) de liti	
Tetroxoclorat(VII) de beril·li		Dioxonitrat(III) de zinc	
Hidrogensulfur de coure(I)		Cromat de calci	
Tris[hidrogentetroxosulfat(VI)] de ferro		Sulfat d'amoni	