



# QUÍMICA BÁSICA

*Hernán Zapata Gamarra*

[hernan.zapata@upch.pe](mailto:hernan.zapata@upch.pe)

9974 87516



## Sesión 8

### Funciones inorgánicas especiales:

Hidruros, peróxidos, complejos, sales ácidas, sales especiales.

Nomenclatura

## Objetivo:

Diferencia e identifica las funciones inorgánicas especiales: hidruros, peróxidos, complejos, sales ácidas, sales especiales.

Formular compuestos inorgánicos especiales, según normas de la IUPAC.

Nomenciar compuestos inorgánicos especiales, según normas de la IUPAC.

# Hidruros

Grupo funcional:  $\text{H}^-$

Ejemplos:

# Peróxidos

Grupo funcional:  $\text{O}_2^{2-}$

Ejemplos:

# Complejos

Formulación: **[Metal(Ligando)]<sup>n</sup>**

Metal:

Ligando:

n:

# Complejos

Formulación: **[Metal(Ligando)]<sup>n</sup>**

Ligando	Nombre
H <sub>2</sub> O	Aquo
NH <sub>3</sub>	Amin
Br <sup>-</sup>	Bromo
I <sup>-</sup>	Yodo
OH <sup>-</sup>	Hidroxoxo
CN <sup>-</sup>	Ciano

Número	Prefijo multiplicador
2	di
3	tri
4	tetra
5	penta
6	hexa
7	hepta
8	octa
9	nona
10	deca
11	undeca
12	dodeca
20	icosa



# Sales ácidas

Formulación: **Metal Hidrógeno Sal**

Ejemplos:

# **S a l e s   e s p e c i a l e s**

Tipos: **mixtas**

**hidratadas**

**de poliácidos**

**tiosales**

# Sales especiales

## Sales mixtas

Formulación: **Metal<sub>1</sub> Metal<sub>2</sub> Sal**

Ejemplos:

# **S a l e s   e s p e c i a l e s**

## **Sales hidratadas**

Formulación: **Metal Sal Agua**

Ejemplos:



---

**PL Precision**  
LABORATORIES  
**COBALT CHLORIDE  
TEST PAPER**

---

Item: 150 | Qty: 100 Strips | Made in U.S.A.

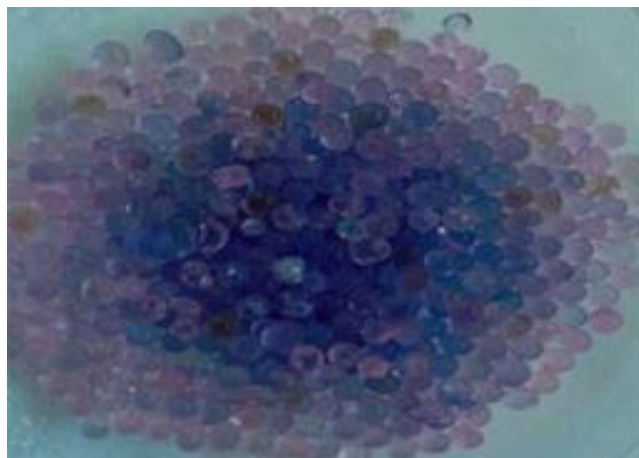
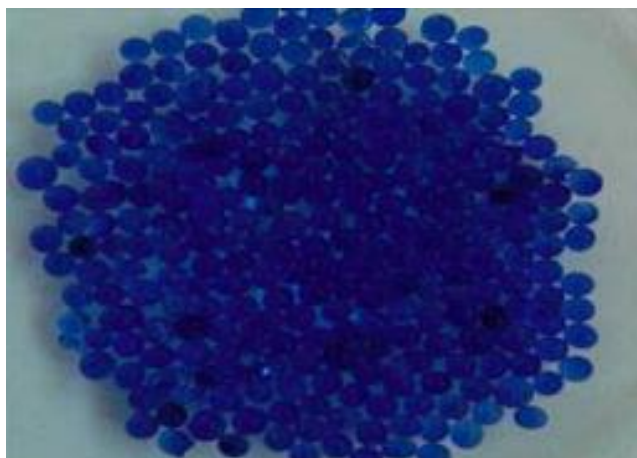
---

USED TO CHECK WATER LEAKS OR HIGH  
HUMIDITY. MOISTURE TURNS PAPER LIGHT  
PINK/WHITE. KEEP VIAL TIGHTLY SEALED.

---

1-800-733-0266  
[www.preclaboratories.com](http://www.preclaboratories.com)

072115



# **S a l e s   e s p e c i a l e s**

## **Sales de poliácidos**

Formulación: **Metal (sal de poliácido)**

Poliácido:

# Sales especiales

## Tiosales

Formulación: **Metal (sal oxisal con un oxígeno menos) S**

Ejemplos:



Compuestos moleculares binarios	Nombre

# Ácidos y sales

I : -1, +1, +3, +5, +7

[illegible]

[illegible]

# Elementos

[illegible]