Amalgamas

Existe un tipo especial de aleaciones denominado "amalgamas". Éstas consisten en la combinación de dos metales, como las aleaciones, con la salvedad de que uno de los metales en cuestión será siempre el mercurio (Hg).





Cloruro de magnesio

Para establecer su simbología y dar sus nombres, únicamente se debe saber que el símbolo del mercurio siempre se colocará a la derecha y que se le dará el nombre de amalgama.

Por ejemplo, la fórmula de la amalgama de platino es:

PtHg

Y se nombra amalgama de platino.

Ejercicios de conceptos básicos

- 1. Defina o describa brevemente los siguientes conceptos:
 - a) Hidrácido

Es un compuesto binario acido en el que el hidrogeno esta unido a un no metal del grupo 7A o un elemento diferente del oxígeno del grupo 6A.

b) Anhídrido

Son compuestos químicos orgánicos, son productos de deshidratación de dos moléculas de ácido carboxílico.

c) Hidruro

Compuesto químico formado por un metal + un hidrogeno.

e) Sal binaria Son combinaciones de un no metal con metal u otro no metal, se formulan color primero el símbolo del metal y después el del no metal e intercambian las valer f) Diferencias entre un óxido, un peróxido y un superóxido Oxido se compone de un metal y oxigeno Peróxido se compone de un metal y our radical peróxido trabajando con un superóxido se componen de un metal y un radical peróxido trabajando con un superóxido se componen de un metal y oxigeno Peróxido se componen de un metal y oxigeno Pidurus AgH Hidruro plata argenticopy AlHa hidruro de plata de los siguientes compuestos de secundo (II) Pidurus de polata (II) Pidurus de cobre (III) Pidurus de co	d)	Diferencia entre un óxido Oxido básico = metal +	•	un óxido básico					
Son combinaciones de un no metal con metal u otro no metal, se formulan color primero el símbolo del metal y después el del no metal e intercambian las valer de primero el símbolo del metal y después el del no metal e intercambian las valer de l'organica entre un óxido, un peróxido y un superóxido Condido se compone de un metal y oxigeno Peróxido trabajando con un su Superóxido se compone de un metal y un radical peróxido trabajando con un su Superóxidos se componen de un metal con radical de superóxido con super in Hidruros el condido de superóxido se superóxido se componen de un metal con radical de superóxido con super in thidruros de los tres sistemas de nome gánica. a) GaH ₃ Hidruro calcico (h) TiH ₄ Hidruro titánico (h) Hidruro de tealcico (h) Hidruro de calcico (h) Hidruro de calcico (h) Hidruro de titanio (h) Hidruro de piatal (h) Hidruro de piatal (h) Hidruro de berlilo (h) Hidruro de berlilo (h) Hidruro de berlilo (h) Hidruro de como (h) Hidruro de cotro (h) Hidruro de				geno					
Oxido se compone de un metal y oxigeno Peróxido se compone de un metal y un radical peróxido trabajando con un sur Superóxidos se componen de un metal con radical de superóxido con super fir Hidruros 2. Escriba el nombre de los siguientes compuestos con cada uno de los tres sistemas de nome gánica. a) GaH ₃ Hidruro calcico hidruro de calcio(III) Trihidruro de calcio(III) Trihidruro de calcio hidruro de titanio (IV) Tetrahidruro de titanio (IV) Tetrahidruro de titanio (IV) Hidruro de polata argenticogy Hidruro de polata (IV) Trihidruro de titanio (IV) Hidruro de polata argenticogy Hidruro de polata (IV) Trihidruro de titanio (IV) Hidruro de polata (IV) Hidruro de come (IV) Hidruro de come (IV) Hidruro de come (IV) Hidruro de polata (IV) Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de bario e) Pentahidruro de bismuto f) Trihidruro de al BaH2 BiH5 Hidruro de polata (IV) Bihidruro de bario PbH4 Hidruro plúmbico i) Hidruro bárico BaH2 Hidracidos 4. Escriba el nombre de los siguientes compuestos de acuerdo con cada uno de los tres sisten clatura inorgánica. a) HBr _(sc) Acido bromhidrico Bromuro de hidrogeno (I) Bromuro de hidrogeno (I) Picuro de hidrogeno (II) Picuro de hidr	<i>e</i>)	Son combinaciones de							
## Hidruros 2. Escriba el nombre de los siguientes compuestos con cada uno de los tres sistemas de nomo gánica. a) GaH ₃ Hidruro calcico Hidruro de calcicio Hidruro de calcicio Hidruro de titanio (IV) Trihidruro de calcicio Hidruro de calcicio Hidruro de titanio (IV) Trihidruro de calcicio Hidruro de berlilio (III) BeH ₂ Hidruro Berico Hidruro de berlilio (III) Bibidruro de berlilio (III) Bibidruro de potasio (IV) Hidruro de cobre (III) Hidruro de potasio (IV) Hidruro de secandio (III) Trihidruro de escandio (III) Trihidruro de manganeso (IV) Hidruro de manganeso (IV) Hidru	f)	Oxido se compone de Peróxido se compone	un me	tal y oxigeno metal y un radica	al peróxido tr				
2. Escriba el nombre de los siguientes compuestos con cada uno de los tres sistemas de nomo gánica. a) GaH ₃ Hidruro calcico Hidruro de calcio(III) Trihidruro de calcio(III) Trihidruro de calcio(IIII) Trihidruro de calcio(IIII) Trihidruro de calcio(IIII) Trihidruro de calcio(IIII) Trihidruro de berilio (II) BeH ₂ Hidruro Berico BeH ₂ Hidruro Berico Bihidruro de berilio (II) Bihidruro de berilio (II) Bihidruro de potasio i) KH Hidruro potasico Hidruro potasico Hidruro de potasio (II) Hidruro de escandio (III) Trihidruro de escandio (III) Trihidruro de escandio (III) Trihidruro de escandio (III) Heptahidruro de manganeso (IV) Heptahidruro de manganeso (IV) Heptahidruro de manganeso 3. Escriba la fórmula de los siguientes compuestos. a) Hidruro de hafnio (IV) b) Hidruro de cadmio (II) CdH2 PbH4 d) Bihidruro de bario BaH2 BiH5 AiH3 g) Hidruro áurico AuH3 Hidruro plúmbico PbH4 Hidruro funcion BaH2 Hidruro áurico AuH3 Hidruro funcion AiH3 4. Escriba el nombre de los siguientes compuestos de acuerdo con cada uno de los tres sisten clatura inorgánica. a) HBr _(ac) Acido bromhidrico Bromuro de hidrogeno(I) Bromuro de hidrogeno(I) PhIC _(ac) Acido clorhidrico Cloruro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Flouroro de hidrogeno (I) Charcio de hidrogeno (I) Flouroro de hidrogeno (I) Acido fluhidrico Flouroro de hidrogeno (I) Posturo de resolución (III) Acido fluhidrico Acido fluhidrico Posturo de hidrogeno (I) Acido fluhidrico Flouroro de hidrogeno (I) Acido fluhidrico Acido fluhidrico Acido fluhidrico Acido fluhidrico Flouroro de hidrogeno (I)	Hidru		011011 41	o an motal con re	adiodi do odp		,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,	очро.	maioc de l
Hidruro de calcio(III) Trihidruro de titanio (IV) Hidruro de plata() Hidruro de cobre Hidruro de de cobre Hidruro de de cobre Hidruro de de plata() Hidruro de cobre Hidruro de plata() Hidruro de cobre Hidruro de plata() Hidruro de plata() Hidruro de cobre Hidruro de plata() Hidruro de cobre Hidruro de plata() Hidruro de cobre Hidruro de cobre Hidruro de plata() Hidruro de cobre Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de plata() Hidruro de plata() Hidruro de plata() Hidruro de cobre Hidruro de cobre Hidruro de cobre Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de plata() Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de plata() Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de plata() Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de plata() Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de plata() Hidruro de plata() Hidruro de plata() Hidruro de cobre manganeso (IV) Hidruro de plata() Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de plata() Hidruro de manganeso (IV) Hidrur	2. Esc	criba el nombre de los sigui	entes co	ompuestos con cac	la uno de los	tres	sistemas	de nor	nenclatura inor-
Hidruro de cotore (VI) Hidruro de cotore (VII) Hidruro de cotore (VIII) Hidruro de cotore (VII) Hidruro de cotore (VII) Hidruro de cotore (<i>a</i>)		¹ Hic	druro de titanio (IV)	Hidruro	de pla	ita(I)	AlH ₃	hidruro aluminio Hidruro de aluminio (III) Trihidurro de aluminio
Hidruro de potasio (I) Hidruro de potasio (III) Trihidruro de escandio (III) Hidruro de manganeso (IV) Heptahidruro de manganeso (IV) Heptahidruro de manganeso (IV) Heptahidruro de manganeso (IV) Hidruro de potasio (IV) PbH4 Dephide Midruro de manganeso (IV) Hidruro de potasio Midruro de potasio (IV) Hidruro de potasio (IV) Dephide No Acido formanganeso (IV) Hidruro de potasio Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de potasio Hidruro de plon PbH4 Dephide Midruro de manganeso (IV) Hidruro de manganeso (IV) Hidruro de plon PbH4 Dephide Midruro de manganeso (IV) Hidruro de plon PbH4 Dephide Midruro de manganeso (IV) Hidruro de plon PbH4 Dephide Midruro de manganeso (IV) Hidruro de plon PbH4 Dephide Midruro de manganeso (IV) Hidruro de plon PbH4 Dephide Midruro de manganeso (IV) Hidruro de plon PbH4 Dephide Midruro de manganeso (IV) Hidruro de plon PbH4 Dephide Midruro de manganeso Hidruro de plon PbH4 Dephide Midruro de manganeso Hidruro de plon PbH4 Dephide Midruro de	<i>e</i>)	Hidruro de berilio (II)	ĭН	lidruro de cromo (VI)	Hidruro	de c	obre (II)	RaH ₂	Hidruro radico Hidruro de radio (II) Bihidruro de radio
a) Hidruro de hafnio (IV) b) Hidruro de cadmio (II) c) Hidruro de plon HfH4 CdH2 PbH4 d) Bihidruro de bario e) Pentahidruro de bismuto f) Trihidruro de ala BaH2 BiH5 AiH3 g) Hidruro áurico h) Hidruro plúmbico i) Hidruro bárico BaH2 Hidrácidos 4. Escriba el nombre de los siguientes compuestos de acuerdo con cada uno de los tres sistem clatura inorgánica. a) HBr _(ac) Ácido bromhidrico Bromuro de hidrogeno (I) Bromuro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Fosfuro de Roseniuro	i)	Hidruro de potasio (I)	Н	idruro de escandio (III)	Hidruro de		ganeso (ÍV)	i	Hidruro litico Hidruro de litio (I) Hidruro de litio
HfH4 d) Bihidruro de bario BaH2 e) Pentahidruro de bismuto BiH5 f) Trihidruro de al AiH3 g) Hidruro áurico AuH3 h) Hidruro plúmbico PbH4 i) Hidruro bárico BaH2 Hidrácidos 4. Escriba el nombre de los siguientes compuestos de acuerdo con cada uno de los tres sistem clatura inorgánica. a) HBr _(ac) Ácido bromhidrico Bromuro de hidrogeno (I) Bromuro de hidrogeno (I)	3. Esc	criba la fórmula de los sigui	entes co	empuestos.					
BiH5 AiH3 g) Hidruro áurico AuH3 h) Hidruro plúmbico PbH4 BiH5 Hidruro bárico BaH2 Hidrácidos 4. Escriba el nombre de los siguientes compuestos de acuerdo con cada uno de los tres sistem clatura inorgánica. a) HBr _(ac) Ácido bromhidrico Bromuro de hidrogeno(I) Bromuro de hidrogeno b) HCl _(ac) Acido clorhidrico Cloruro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Fosfuro de hidrogeno (I)	<i>a</i>)		<i>b</i>)		nio (II)	c) _		•	omo (IV)
Hidrácidos 4. Escriba el nombre de los siguientes compuestos de acuerdo con cada uno de los tres sistem clatura inorgánica. a) HBr _(ac) Ácido bromhidrico Bromuro de hidrogeno (I) Bromuro de hidrogeno (I) Bromuro de hidrogeno (I) Bromuro de hidrogeno (I) Posfuro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Fosfuro de hidrogeno (I) Propinio de Arseniuro de	d)		e)		bismuto	<i>f</i>)		ıro de	aluminio
4. Escriba el nombre de los siguientes compuestos de acuerdo con cada uno de los tres sistem clatura inorgánica. a) HBr _(ac) Ácido bromhidrico Bromuro de hidrogeno(I) Bromuro de hidrogeno b) HCl _(ac) Acido clorhidrico Cloruro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno c) H ₃ P _(ac) Acido fos Fosfuro de hidrogeno (I) Acido podhídrico Fosfuro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Fosfuro de Arseniuro de	g)		h)	•	со	i))
4. Escriba el nombre de los siguientes compuestos de acuerdo con cada uno de los tres sistem clatura inorgánica. a) HBr _(ac) Ácido bromhidrico Bromuro de hidrogeno(I) Bromuro de hidrogeno b) HCl _(ac) Acido clorhidrico Cloruro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno c) H ₃ P _(ac) Acido fos Fosfuro de hidrogeno (I) Acido podhídrico Fosfuro de hidrogeno (I) Cloruro de hidrogeno (I) Fosfuro de Arseniuro de	کسلم!!!	ald a a							
d) HF _(ac) Acido fluhidrico Floururo de hidrogeno (I) Fosfuro de hidrogeno (II) Fosfuro de hidrogeno (III) Fosfu	4. Esc	criba el nombre de los sigui	entes co	ompuestos de acue	erdo con cada	un(o de los t	res siste	emas de nomen-
Floururo de hidrogeno (I) Yoduro de hidrogeno (I)	<i>a</i>)	Bromuro de nidrogeno(Cloruro de r	idrogeno (I)	c) _	H ₃ P _(ac)	Fosfur	foshidrico o de hidrogeno (I) o de trihidrogeno
	d)	Floururo de hidrogeno (I)	e)	Yoduro de hid	rogeno (I)	f)	113210	Arseniuro	de hidrogeno (I) de trihidrogeno
	g)	Teluriuro de hidrigeno (h)	112 ^{SC} (ac) Seleniuro	de hidrogeno (I)	i)	11 ₂ 5	ulphuro c	le hidrogeno (I) de bihidrogeno

<i>a</i>)	Ácido selenhídrico H2Se	<i>b</i>)	Ácido sulfhídrico H2S	c) _	Ácido fosfhídrico H3P
d)	Arsenuro de trihidrógeno H3AS	e)	Cloruro de hidrógeno HCl	<i>f</i>)	Selenuro de bihidrógeno H2Se
g)	Bromuro de hidrógeno (I) HBr		Fosfuro de hidrógeno (I) HP	<i>i</i>)	Cloruro de hidrógeno (I) HCl
	s básicos y óxidos ácido		ompuestos de acuerdo con cad	a un	o de los tres sistemas de nome
	tura inorgánica		impuestos de dederdo con eda	u u11	o de los tres sistemas de mome
<i>a</i>)	Cu ₂ O Oxido cuproso Oxido de cobre (I) Oxido de dicobre	<i>b</i>)	RhO oxido hiporadioso oxido de radio monoxido de radio	c) _	Co ₂ O ₃ Oxido cobaltico Oxido de cobalto (III) tetraoxido de cobalto
d)	NiO oxido niquelico Oxido de cobre (I) monoxido de niquel	e)	PdO ₂ oxido paladioso oxido de paladio (II) dioxido de paladio	<i>f</i>)	PtO Oxido platinoso oxido de platino (I) monoxido de platino
g)	$ \begin{aligned} & \text{Oxido niquelico} \\ & \text{Ni}_2 \text{O}_3 & \text{oxido de niquel (III)} \\ & \text{trioxido de biniquel} \end{aligned} $	h)	$\begin{tabular}{lll} Br_2O_5 & Oxido \ bromico \\ oxido \ de \ bromo \\ pentaoxido \ de \ dibromo \\ \end{tabular}$	<i>i</i>)	CeO ₂ oxido cerico oxido de cerio (II) dioxido de cerio
j)	$\begin{array}{c} {\rm oxido~germanico} \\ {\rm GeO}_2 \\ {\rm oxido~de~germanio~(II)} \\ {\rm dioxido~de~germanio} \end{array}$	k)	${ m Bi}_{ m 2}{ m O}_{ m 3}$ oxido bismutoso oxido de bismuto (III) tetraoxido de bismuto	<i>l</i>)	${\rm As_2O_5}$ oxido arsenico oxido de arsenio(V) pentaoxido de diarser
m)	oxido de mercurio HgO oxido de mercurio (I) monoxido de mercurio	n)	Tl ₂ O ₃ oxido tálico oxido de talio (III) tetraoxido ditalio	<i>o</i>)	Ga ₂ O ₃ oxido galico oxido de galio(III) tetraoxido de digalio
'. Esc	riba la fórmula de los siguier	ites co	ompuestos.		
<i>a</i>)	Óxido de oro (III) Au2O3	<i>b</i>)	Óxido de thorio (IV) Th2O4	c) _	Óxido de cadmio (II) Cd2O2
d)	Óxido de mercurio (I)	<i>e</i>)	Óxido de cobre (II)	f)	Óxido de plata (I)
	Hg2O		Cu2O2	_	Ag2O
g)	Trióxido de bicerio Ce2O3	h)	Óxido de calcio Ca2O2	<i>i</i>)	Pentaóxido de biantimonio Sb2O5
j)	Monóxido de hierro	k)	Trióxido de azufre SO3	<i>l</i>)	Trióxido de bimanganeso Mn2O3
m)	Óxido platinoso PtO	n)	Óxido niquélico NiO	<i>o</i>)	Óxido auroso _ Au2O

s)	Anhídrido cloroso Cl2O	t)	Anhídrido hipobromoso Br2O	<i>u</i>)	Anhídrido cromoso CrO
	idos y superóxidos	ntos os	ompuestos de acuerdo con cad	مرد ما	o do los tros sistemos do no
	tura. inorgánica	iics cc	impuestos de acuerdo con cae	ia uii	o de los tres sistemas de mo.
<i>a</i>)	${ m H_2O_2}_{ m Peroxido\ hidrico}$ Peroxido de bihidrogeno Peroxido de hidrogeno (I)	<i>b</i>)	Li ₂ O ₂ Peroxido litico Dioxido de bilitio Peroxido de litio (I)	c)	KO ₂ Superoxido potasico Superoxido de potasio (I) Dioxido de potasio
d)	Na ₂ O ₂ Peroxido sodico Biperoxido de disodio Peroxido de sodio (I)	e)	CaO ₂ Peroxido calcico Biperxido de calcio Peroxido de calcio (II)	<i>f</i>)	BeO ₂ Peroxido de berilico Biperoxido de berilio Peroxido de berilio (II)
g)	CaO ₄ Superoxido calcico Superoxido de calcio (II) Tetraoxido de calcio	h)	AgO ₂ Superoxido argentico Superoxido de plata (I) Dioxido de plata	<i>i</i>)	CsO ₂ Superoxido cesico Superoxido de cesio (I) Dioxido de cesio
j)	Ag ₂ O ₂ Peroxido argentico Biperoxido de diplata Peroxido de plata (II)	k)	BeO ₄ Superoxido beilico Superoxido de berilio (II) Dioxido de berilio	<i>l</i>)	NaO ₂ Superoxido sodico Superoxido de sodio (I) Dioxido de sodio
Fac	criba la fórmula da los siguio	ntos co	mnuestes		
Esc	criba la fórmula de los siguie	ntes co	ompuestos.		
Esc a)	Superóxido de calcio (II)	ntes co	Superóxido de francio (I)	<i>c</i>)	Superóxido de radio (I)
,			·	c) 	Superóxido de radio (I) RaO4
,	Superóxido de calcio (II)		Superóxido de francio (I)	c) f)	*
<i>a</i>)	Superóxido de calcio (II) CaO4 Dióxido de bihidrógeno	<i>b</i>)	Superóxido de francio (I) FrO Peróxido de radio (I)		RaO4 Peróxido estróncico
a) d) g)	Superóxido de calcio (II) CaO4 Dióxido de bihidrógeno H2O2 Peróxido cálcico CaO2	e)	Superóxido de francio (I) FrO Peróxido de radio (I) RaO2 Superóxido lítico		RaO4 Peróxido estróncico SrO2 Tetraóxido de berilio
a) d) g) Esc	Superóxido de calcio (II) CaO4 Dióxido de bihidrógeno H2O2 Peróxido cálcico CaO2 binarias criba el nombre de los siguie	b) e) h)	Superóxido de francio (I) FrO Peróxido de radio (I) RaO2 Superóxido lítico		RaO4 Peróxido estróncico SrO2 Tetraóxido de berilio BeO4
a) d) g) Esc	Superóxido de calcio (II) CaO4 Dióxido de bihidrógeno H2O2 Peróxido cálcico CaO2 binarias criba el nombre de los siguie tura inorgánica.	b) e) h)	Superóxido de francio (I) FrO Peróxido de radio (I) RaO2 Superóxido lítico LiO2 ompuestos de acuerdo con cado		RaO4 Peróxido estróncico SrO2 Tetraóxido de berilio BeO4 o de los tres sistemas de nos

	K ₃ P	<i>j</i>) 	AlP	k) -	SiBr ₄	<i>l</i>)	NaI
m)	PtTe ₂	n)	Cd_3P_2	o) .	AIN	<i>p</i>)	FeS
Esc	criba la fórmula de	e los sigui	entes co	ompuestos.			
<i>a</i>)	Fluoruro de calci	io (II)	<i>b</i>)	Sulfuro de cobalto Co2S3	o (III) c)		ro de potasio (I) 2 Se
d)	Tetracloruro de 1	renio	e)	Pentacloruro de v	vanadio f)		oruro de arsénico 5 F5
g)	Arsenuro cobálti CoAs	со	h)	Sulfuro bárico BaS	<i>i</i>)		o alumínico Al2Te3
Esc	iones y amalga criba el nombre de AgPt Aleación de plata y plati	e los sigui	entes co	CuAu	c)		da assandia y historiuta
eaci	iones y amaiga						
Esc	criba el nombre de	e los sigui		CuAu Aleacion de cobre y a		Aleación CdHg	de escandio y bismuto
Esc a)	AgPt Aleación de plata y plation MnCr Aleación de mangar AgHg	e los sigui no neso y cromo	b) e)	CuAu Aleacion de cobre y a PdPb Aleación de paladio y p	plomo i)	Aleación CdHg Aleación FeHg	de cadmio y mercurio
Esca)d)g)	AgPt Aleación de plata y platin MnCr Aleación de mangar	no neso y cromo	b) e) h)	CuAu Aleacion de cobre y a PdPb Aleación de paladio y p CaHg Aleación de calcio y r	plomo i)	Aleación CdHg Aleación FeHg	·
Esca)d)g)	AgPt Aleación de plata y plation MnCr Aleación de mangar AgHg Aleación de plata y	no neso y cromo mercurio e los sigui	b) e) h) entes co	CuAu Aleacion de cobre y a PdPb Aleación de paladio y p CaHg Aleación de calcio y r ompuestos.	plomo i)	Aleación CdHg Aleación FeHg Aleació	de cadmio y mercurio on de hierro y mercurio on de escandio y estañ
Esca)d)g)Esc	AgPt Aleación de plata y platin MnCr Aleación de mangar AgHg Aleación de plata y criba la fórmula de	no neso y cromo mercurio e los siguidio y hafi	b) e) h) entes co	CuAu Aleacion de cobre y a PdPb Aleación de paladio y p CaHg Aleación de calcio y r ompuestos. b) Aleación de ce CsCe	plomo i) mercurio esio y cerio c)	Aleación FeHg Aleació	n de hierro y mercurio n de escandio y estañ