

# See more about

<https://www.scienzaescuola.it>

## ESERCIZI

Quesiti e problemi

1

**Attribuisci il nome IUPAC ai seguenti composti binari.**

a) NaCl	cloruro di sodio
b) H <sub>2</sub> O	ossido di diidrogeno
c) CaO	ossido di calcio
d) NaF	fluoruro di sodio
e) AgI	ioduro di argento
f) PH <sub>3</sub>	triidruro di fosforo
g) MgBr <sub>2</sub>	dibromuro di magnesio
h) B <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	triossido di diboro
i) SiH <sub>4</sub>	tetraidruro di silicio
l) CO	monossido di carbonio
m) CO <sub>2</sub>	diossido di carbonio
n) Sb <sub>2</sub> S <sub>3</sub>	trisolfuro di diantimonio
o) XeF <sub>6</sub>	esafluoruro di xenon
p) PbI <sub>2</sub>	diioduro di piombo
q) B <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	esaidruro di diboro
r) SiCl <sub>4</sub>	tetracloruro di silicio
s) CH <sub>4</sub>	tetraidruro di carbonio
t) AlCl <sub>3</sub>	tricloruro di alluminio
u) Cl <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	pentossido di dicloro
v) H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	diossido di diidrogeno

2

**Separa gli ossidi basici dagli ossidi acidi.**

a) BaO	b) BeO	c) N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	d) As <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	e) SrO	f) CO <sub>2</sub>
g) Cs <sub>2</sub> O	h) P <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	i) MgO	l) SO <sub>3</sub>	m) Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>	n) K <sub>2</sub> O

ossidi basici: a), b), e), g), i), m)

ossidi acidi: c), d), f), h), l), n)

3

**Separa gli idruri metallici dagli idruri covalenti.**

a) NH <sub>3</sub>	b) KH	c) ZnH <sub>2</sub>	d) MgH <sub>2</sub>	e) AsH <sub>3</sub>	f) BH <sub>3</sub>
--------------------	-------	---------------------	---------------------	---------------------	--------------------

g)  $\text{PH}_3$       h)  $\text{CaH}_2$       i)  $\text{NaH}$       l)  $\text{CH}_4$

idruri metallici: b), c), d), h), i)  
idruri covalenti: a), e), f), g), l)

4

**Separa gli idruri dagli idracidi.**

a)  $\text{HBr}$       b)  $\text{HCl}$       c)  $\text{BeH}_2$       d)  $\text{B}_2\text{H}_6$       e)  $\text{HI}$       f)  $\text{H}_2\text{S}$   
g)  $\text{LiH}$       h)  $\text{RbH}$       i)  $\text{HF}$

idruri: c), d), g), h)  
idracidi: a), b), e), f), i)

5

**Separa gli idrossidi dagli ossiacidi.**

a)  $\text{HIO}_3$       b)  $\text{Ca(OH)}_2$       c)  $\text{Fe(OH)}_2$       d)  $\text{HNO}_3$       e)  $\text{H}_3\text{PO}_4$       f)  $\text{H}_3\text{BO}_3$   
g)  $\text{Sr(OH)}_2$       h)  $\text{KOH}$       i)  $\text{NaOH}$       l)  $\text{H}_2\text{CO}_3$

idrossidi: b), c), g), h), i)  
ossiacidi: a), d), e), f), l)

6

**Separa gli acidi ternari (ossiacidi) dai sali ternari.**

a)  $\text{ZnCO}_3$       b)  $\text{NaNO}_3$       c)  $\text{H}_2\text{SO}_3$       d)  $\text{H}_2\text{SO}_4$       e)  $\text{K}_3\text{PO}_4$       f)  $\text{HNO}_2$   
g)  $\text{H}_3\text{BO}_3$       h)  $\text{Mg}_2\text{SiO}_4$       i)  $\text{NaClO}$       l)  $\text{HClO}_4$

ossiacidi: c), d), f), g), l)  
sali ternari: a), b), e), h), i)

7

**Individua la classe a cui appartiene ciascuno dei seguenti composti.**

a) $\text{Cl}_2\text{O}_3$	anidride
b) $\text{NH}_3$	idruro
c) $\text{H}_2\text{SO}_4$	ossiacido
d) $\text{HBr}$	idracido
e) $\text{Fe}_2\text{O}_3$	ossido basico
f) $\text{Pb(NO}_3)_2$	sale ternario
g) $\text{NaCl}$	sale binario
h) $\text{B}_2\text{O}_3$	anidride
i) $\text{CaO}$	ossido basico
l) $\text{BeH}_2$	idruro metallico
m) $\text{H}_2\text{O}$	ossido
n) $\text{Zn(OH)}_2$	idrossido
o) $\text{KH}$	idruro metallico
p) $\text{CH}_4$	idruro covalente
q) $\text{MgSO}_4$	sale ternario
r) $\text{H}_2\text{CO}_3$	ossiacido
s) $\text{LiOH}$	idrossido
t) $\text{SiO}_2$	anidride
u) $\text{HF}$	idracido
v) $\text{AgI}$	sale binario

85

8

**Scrivi le formule degli idracidi.**

R: HF; HCl; HBr; HI; H<sub>2</sub>S; HCN

9

**Indica in quali dei seguenti idruri l'idrogeno ha numero di ossidazione negativo e in quali, invece, ha numero di ossidazione positivo.**

- a) LiH -1      b) BaH<sub>2</sub> -1      c) NH<sub>3</sub> +1      d) PH<sub>3</sub> +1  
e) CH<sub>4</sub> +1      f) KH -1      g) ZnH<sub>2</sub> -1      h) ScH<sub>3</sub> -1

10

**Separa i composti covalenti da quelli ionici.**

- a) CH<sub>4</sub> covalente      b) SrH<sub>2</sub> ionico  
c) CuH ionico      d) NH<sub>3</sub> covalente  
e) NaH ionico      f) ZnH<sub>2</sub> ionico

11

**Individua fra i seguenti ossidi quelli di natura acida e quelli di natura basica.**

- a) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>      ossido acido  
b) SiO<sub>2</sub>      ossido acido  
c) ZnO      ossido basico  
d) CuO      ossido basico  
e) MgO      ossido basico  
f) As<sub>2</sub>O<sub>3</sub>      ossido acido  
g) SO<sub>3</sub>      ossido acido  
h) K<sub>2</sub>O      ossido basico  
i) N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>      ossido acido  
l) BaO      ossido basico  
m) N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>      ossido acido  
n) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>      ossido basico

12

**Il fluoruro di stagno(II) è contenuto in alcuni dentifrici per indurire lo smalto dei denti; scrivi la sua formula.** SnF<sub>2</sub>

13

**Scrivi la formula del cloruro di calcio che viene sparso sulle strade per evitare la formazione del ghiaccio.** CaCl<sub>2</sub>

14

**Scrivi le formule dei seguenti composti.**

- a) ossido di cromo(III)      Cr<sub>2</sub>O<sub>3</sub>  
b) ossido di vanadio(V)      V<sub>2</sub>O<sub>5</sub>  
c) solfuro di nichel(III)      Ni<sub>2</sub>S<sub>3</sub>  
d) idruro di titanio(IV)      TiH<sub>4</sub>

15

**Scrivi le formule dei seguenti composti.**

- a) ossido cobaltoso      CoO  
b) anidride clorica      Cl<sub>2</sub>O<sub>5</sub>  
c) anidride perclorica      Cl<sub>2</sub>O<sub>7</sub>  
d) cloruro rameoso      CuCl

16

**Scrivi i nomi secondo Stock dei seguenti composti.**

- a) CuI<sub>2</sub>      ioduro di rame(II)  
b) Hg<sub>2</sub>I<sub>2</sub>      ioduro di mercurio(I)  
c) Co<sub>2</sub>S<sub>3</sub>      solfuro di cobalto(III)

d)  $\text{NiH}_2$  idruro di nichel(II)

17

**Scrivi i nomi IUPAC dei seguenti composti.**

- a)  $\text{As}_2\text{O}_3$  triossido di diarsenico  
b)  $\text{Bi}_2\text{O}_5$  pentossido di dibismuto  
c)  $\text{HBr}$  bromuro di idrogeno  
d)  $\text{Cr}_2\text{S}_3$  trisolfuro di dicromo  
e)  $\text{FeS}$  monosolfuro di ferro  
f)  $\text{SbCl}_3$  tricloruro di antimonio

18

**Scrivi le formule dei seguenti idracidi.**

- a) acido cloridrico  $\text{HCl}$   
b) acido solfidrico  $\text{H}_2\text{S}$   
c) acido fluoridrico  $\text{HF}$   
d) acido bromidrico  $\text{HBr}$

19

**Scrivi le formule dei seguenti ossidi basici.**

- a) ossido di nichel(II)  $\text{NiO}$   
b) ossido di ferro(III)  $\text{Fe}_2\text{O}_3$   
c) ossido di rame(I)  $\text{Cu}_2\text{O}$   
d) ossido di piombo(IV)  $\text{PbO}_2$

20

**Scrivi le formule dei seguenti ossidi acidi.**

- a) diossido di carbonio  $\text{CO}_2$   
b) pentossido di diazoto  $\text{N}_2\text{O}_5$   
c) eptaossido di dicloro  $\text{Cl}_2\text{O}_7$   
d) triossido di diboro  $\text{B}_2\text{O}_3$

21

**Scrivi le formule dei seguenti composti.**

- a) solfuro di calcio  $\text{CaS}$   
b) tribromuro di fosforo  $\text{PBr}_3$   
c) diossido di carbonio  $\text{CO}_2$   
d) diidruro di selenio  $\text{H}_2\text{Se}$

22

**Scrivi le formule e i nomi IUPAC di tre idruri covalenti, di tre idracidi e di tre ossidi basici.**

23

**Per ciascuno dei seguenti composti, individua la classe di appartenenza e attribuisce il nome secondo le nomenclature IUPAC, tradizionale e di Stock. Costruisci una tabella sul quaderno.**

- |                  |                         |                   |                   |                   |                         |
|------------------|-------------------------|-------------------|-------------------|-------------------|-------------------------|
| a) $\text{NH}_3$ | b) $\text{KCl}$         | c) $\text{AsH}_3$ | d) $\text{BaH}_2$ | e) $\text{HCl}$   | f) $\text{BF}_3$        |
| g) $\text{LiH}$  | h) $\text{FeBr}_3$      | i) $\text{SiH}_4$ | j) $\text{HBr}$   | k) $\text{HI}$    | l) $\text{CuH}$         |
| m) $\text{PH}_3$ | n) $\text{ZnH}_2$       | o) $\text{NaF}$   | p) $\text{CaH}_2$ | q) $\text{PbI}_2$ | r) $\text{K}_2\text{S}$ |
| s) $\text{CH}_4$ | t) $\text{H}_2\text{S}$ | u) $\text{HF}$    | v) $\text{NiO}$   |                   |                         |

Formula	Classe	Nome IUPAC	Nome tradizionale	Nome Stock
$\text{NH}_3$	idruro covalente	triidruro di azoto	ammoniaca	idruro di azoto(III)
$\text{KCl}$	sale binario	monocloruro di potassio	cloruro di potassio	cloruro di potassio
$\text{AsH}_3$	idruro covalente	triidruro di arsenico	idruro arsenioso	idruro di arsenico(III)
$\text{BaH}_2$	idruro ionico	diidruro di bario	idruro di bario	idruro di bario
$\text{HCl}$	idracido	cloruro di idrogeno	acido cloridrico	cloruro di idrogeno
$\text{BF}_3$	sale binario	trifluoruro di boro	fluoruro di boro	fluoruro di boro
$\text{LiH}$	idruro ionico	idruro di litio	idruro di litio	idruro di litio
$\text{FeBr}_3$	sale binario	tribromuro di ferro	bromuro ferrico	bromuro di ferro(III)
$\text{SiH}_4$	idruro covalente	tetraidruro di silicio	idruro di silicio	idruro di silicio
$\text{HBr}$	idracido	bromuro di idrogeno	acido bromidrico	bromuro di idrogeno
$\text{HI}$	idracido	ioduro di idrogeno	acido iodidrico	ioduro di idrogeno

CuH	idruro ionico	idruro di rame	idruro rameoso	idruro di rame(I)
PH <sub>3</sub>	idruro covalente	triidruro di fosforo	fosfina	idruro di fosforo(III)
ZnH <sub>2</sub>	idruro ionico	diidruro di zinco	idruro di zinco	idruro di zinco
NaF	sale binario	fluoruro di sodio	fluoruro di sodio	fluoruro di sodio
CaH <sub>2</sub>	idruro ionico	diidruro di calcio	idruro di calcio	idruro di calcio
PbI <sub>2</sub>	sale binario	diioduro di piombo	ioduro piomboso	ioduro di piombo(II)
K <sub>2</sub> S	sale binario	solfuro di potassio	solfuro di potassio	solfuro di potassio
CH <sub>4</sub>	idruro covalente	tetraidruro di carbonio	qmetano	idruro di carbonio(IV)
H <sub>2</sub> S	idracido	solfuro di diidrogeno	acido solfidrico	solfuro di idrogeno
HF	idracido	fluoruro di idrogeno	acido fluoridrico	fluoruro di idrogeno
NiO	ossido basico	ossido di nichel	ossido nicheloso	ossido di nichel(II)

24

Per ciascuno dei seguenti composti, indica se si tratta di un ossido basico, di un ossido acido o di un perossido e attribuisce il nome secondo la nomenclatura IUPAC, quella tradizionale e quella di Stock. Costruisci una tabella sul quaderno.

- a) CO<sub>2</sub>      b) CuO      c) SrO      d) SO<sub>2</sub>  
 e) P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>      f) H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>      g) Ni<sub>2</sub>O<sub>3</sub>      h) Na<sub>2</sub>O<sub>2</sub>

Formula	Classe	Nome IUPAC	Nome tradizionale	Nome Stock
CO <sub>2</sub>	ossido acido	diossido di carbonio	anidride carbonica	ossido di carbonio(IV)
CuO	ossido basico	ossido di rame	ossido rameico	ossido di rame(II)
SrO	ossido basico	ossido di stronzio	ossido di stronzio	ossido di stronzio
SO <sub>2</sub>	ossido acido	diossido di zolfo	anidride solforosa	ossido di zolfo(IV)
P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	ossido acido	pentossido di difosforo	anidride fosforica	ossido di fosforo(V)
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	perossido	diossido di diidrogeno	acqua ossigenata	perossido di idrogeno
Ni <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	ossido basico	triossido di di nichel	ossido nichelico	ossido di nichel(III)
Na <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	perossido	diossido di disodio	perossido di sodio	perossido di sodio

25

Qual è l'idrossido formalmente derivante da ciascuno dei seguenti ossidi basici?

- a) CaO      Ca(OH)<sub>2</sub>  
 b) FeO      Fe(OH)<sub>2</sub>  
 c) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>      Al(OH)<sub>3</sub>  
 d) Rb<sub>2</sub>O      RbOH  
 e) SnO<sub>2</sub>      Sn(OH)<sub>4</sub>

26

Attribuisci il nome corretto secondo la nomenclatura tradizionale e IUPAC ai seguenti sali.

- a) BaSO<sub>4</sub>      b) KNO<sub>3</sub>      c) MgCO<sub>3</sub>      d) NaClO      e) Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

	Composto tradizionale	IUPAC
BaSO <sub>4</sub>	solfato di bario	tetraossosolfato(VI) di bario
KNO <sub>3</sub>	nitrate di potassio	triossonitrato(V) di potassio
MgCO <sub>3</sub>	carbonato di magnesio	triossocarbonato(VI) di magnesio
NaClO	ipoclorito di sodio	monossoclorato(I) di sodio
Ca <sub>3</sub> (PO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub>	fosfato di calcio	tetraossosolfato(VI) di tricalcio

27

Scrivi il nome IUPAC e tradizionale dei seguenti ossiacidi. Costruisci una tabella sul quaderno.

- a) H<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>      b) HNO<sub>2</sub>      c) HNO<sub>3</sub>      d) H<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>      e) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>      f) HClO  
 g) HClO<sub>2</sub>      h) HClO<sub>3</sub>      i) HClO<sub>4</sub>      l) HBrO      m) HBrO<sub>2</sub>      n) HBrO<sub>3</sub>  
 o) HIO      p) HIO<sub>3</sub>      q) HIO<sub>4</sub>

Formula	Nome tradizionale	Nome IUPAC
H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	acido carbonico	acido triossocarbonico(IV)

HNO <sub>2</sub>	acido nitroso	acido diossonitrico(III)
HNO <sub>3</sub>	acido nitrico	acido triossonitrico(V)
H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	acido solforoso	acido triossosolforico(IV)
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	acido solforico	acido tetraossosolforico(VI)
HClO	acido ipocloroso	acido monossoclorico(I)
HClO <sub>2</sub>	acido cloroso	acido diossoclorico(III)
HClO <sub>3</sub>	acido clorico	acido triossoclorico(V)
HClO <sub>4</sub>	acido perclorico	acido tetraossoclorico(VII)
HBrO	acido ipobromoso	acido monossobromico(I)
HBrO <sub>2</sub>	acido bromoso	acido diossobromico(III)
HBrO <sub>3</sub>	acido bromico	acido triossobromico(V)
HIO	acido ipoiodoso	acido monossoiodico(I)
HIO <sub>3</sub>	acido iodico	acido triossoiodico(V)
HIO <sub>4</sub>	acido periodico	acido tetraossoiodico(VII)

**28 Scrivi le formule dei seguenti composti.**

- |                                 |                                    |
|---------------------------------|------------------------------------|
| a) nitrito di zinco             | Zn(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>  |
| b) solfito di sodio             | Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>    |
| c) fosfato di alluminio         | AlPO <sub>4</sub>                  |
| d) clorato di litio             | LiClO <sub>3</sub>                 |
| e) permanganato di potassio     | KMnO <sub>4</sub>                  |
| f) idrogenosolfato di calcio    | Ca(HSO <sub>4</sub> ) <sub>2</sub> |
| g) idrogenosolfuro di ferro(II) | Fe(HS) <sub>2</sub>                |

29

**Denomina le seguenti sostanze secondo la nomenclatura tradizionale.**

- |                                    |                        |
|------------------------------------|------------------------|
| a) HCl                             | acido cloridrico       |
| b) KOH                             | idrossido di potassio  |
| c) Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> | solfoato di sodio      |
| d) HClO <sub>4</sub>               | acido perclorico       |
| e) Sn(OH) <sub>2</sub>             | idrossido stannoso     |
| f) N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>   | anidride nitrica       |
| g) Al(OH) <sub>3</sub>             | idrossido di alluminio |
| h) Ca(ClO) <sub>2</sub>            | ipoclorito di calcio   |

30

**Scrivi i nomi tradizionali dei seguenti composti.**

- |                      |                     |
|----------------------|---------------------|
| a) FeS               | solfo ferroso       |
| b) CoCl <sub>2</sub> | cloruro cobaltoso   |
| c) NaNO <sub>2</sub> | nitrito di sodio    |
| d) KClO <sub>2</sub> | clorito di potassio |

31

**Scrivi le formule dei seguenti composti.**

- |                             |                                   |
|-----------------------------|-----------------------------------|
| a) nitrito di manganese(II) | Mn(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> |
| b) fluoruro ferrico         | FeF <sub>3</sub>                  |
| c) idrossido di bario       | Ba(OH) <sub>2</sub>               |
| d) anidride perclorica      | Cl <sub>2</sub> O <sub>7</sub>    |

32

**Scrivi le formule dei seguenti composti.**

- |                          |   |
|--------------------------|---|
| nitrito di zinco         | Zn(NO <sub>2</sub> ) <sub>2</sub>               |
| solfoato di sodio        | Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>                 |
| ipoclorito di litio      | LiClO   |
| acido perclorico         | HClO <sub>4</sub>                               |
| carbonato di cobalto(II) | CoCO <sub>3</sub>                               |
| solfoato di potassio     | K <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>                  |
| iodato di potassio       | KIO <sub>3</sub>                                |
| solfoato di cromo(III)   | Cr <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub> |

33

**Scrivi le formule dei seguenti composti.**

- a) acido tetraossomanganico(VI)  $\text{H}_2\text{MnO}_4$   
b) acido triossoarsenico(III)  $\text{H}_3\text{AsO}_3$   
c) acido triossoselenico(IV)  $\text{H}_2\text{SeO}_3$   
d) triossocarbonato(IV) di ferro(II)  $\text{FeCO}_3$   
e) tetraossosolfato(VI) di rame(II)  $\text{CuSO}_4$

34

**Assegna il nome ai seguenti sali.**

- a)  $\text{NaHSO}_4$  idrogenosolfato(VI) di sodio  
b)  $\text{CuH}_2\text{PO}_4$  diidrogenofosfato(V) di rame(I)  
c)  $\text{FeSO}_4$  tetraossosolfato(VI) di ferro(II)  
d)  $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$  triossonitrato(V) di piombo(II)  
e)  $\text{MnCrO}_4$  tetraossocromato(VI) di manganese(II)  
f) KCN cianuro di potassio

35

**Scrivi le formule dei seguenti sali.**

- a) perclorato di alluminio  $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$   
b) iodato di potassio  $\text{KIO}_3$   
c) solfuro di ammonio  $(\text{NH}_4)_2\text{S}$   
d) acetato di argento  $\text{CH}_3\text{COOAg}$   
e) dicromato di potassio  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$   
f) nitrato di zirconio  $\text{Zr}(\text{NO}_3)_4$

36

**Denomina le seguenti sostanze secondo la nomenclatura IUPAC.**

- a)  $\text{Ba}(\text{HSO}_3)_2$  triossoidrogenosolfato(IV) di bario  
b)  $\text{K}_2\text{O}$  monossido di dipotassio  
c)  $\text{Al}_2(\text{SO}_3)_3$  triossosolfato(IV) di alluminio  
d)  $\text{Cr}(\text{OH})_3$  triidrossido di cromo  
e)  $\text{SO}_3$  triossido di zolfo  
f)  $\text{P}_2\text{O}_5$  pentossido di difosforo  
g)  $\text{I}_2$  iodio biatomico  
h)  $\text{H}_3\text{BO}_3$  acido triossoborico(III)

37

**Completa la tabella indicando la formula o il nome dei seguenti idracidi e ossiacidi.**

Formula chimica	Nome tradizionale	Nome IUPAC
$\text{H}_2\text{SO}_3$	acido solforoso	acido triossosolforico(IV)
$\text{H}_2\text{S}$	acido solfidrico	solfuro di diidrogeno
HClO	acido ipocloroso	acido monossoclorico(I)
$\text{H}_3\text{PO}_4$	acido fosforico	acido tetraossofosforico(V)
$\text{H}_2\text{CrO}_4$	acido cromico	acido tetraossocromico(VI)
$\text{HNO}_3$	acido nitrico	acido triossonitrico
HF	acido fluoridrico	monofluoruro di idrogeno

38

**Completa la seguente tabella scrivendo la formula o il nome dei seguenti composti.**

Formula chimica	Nome tradizionale	Nome IUPAC
$\text{H}_2\text{O}_2$	acqua ossigenata o perossido di idrogeno	diossido di diidrogeno
$\text{NH}_3$	ammoniaca	triidruro di azoto
$\text{BaH}_2$	idruro di bario	diidruro di bario
$\text{K}_2\text{O}_2$	perossido di potassio	diossido didipotassio
$\text{Cl}_2\text{O}_5$	anidride clorica	pentossido di dicloro

$Mn_2O_7$                       anidride permanganica    eptaossido di dimanganese  
 $PH_3$                          fosfina                         triidruro di fosforo

39

**Scrivi le formule dei seguenti composti.**

$Pb(MnO_4)_4$	Permanganato piombico	tetraossomanganato(VII) di piombo(IV)	
$Cu_2Cr_2O_7$	Dicromato rameoso	Dicromato di rame(I)	Eptaossocromato(VI) di rame(I)
$Na_2Cr_2O_7$	Dicromato di sodio	Dicromato di sodio	Eptaossocromato(VI) di sodio
$HgCr_2O_7$	Dicromato mercurico	Dicromato di mercurio(II)	Eptaossocromato(VI) di mercurio(II)
$FeCr_2O_7$	Dicromato ferroso	Dicromato di ferro(II)	Eptaossocromato(VI) di ferro(II)
$Pb(Cr_2O_7)_2$	Dicromato piombico	Dicromato di piombo(IV)	Eptaossocromato(VI) di piombo(IV)