

## ESERCIZI DI NOMENCLATURA DI COMPOSTI INORGANICI

1) Attribuisce un nome ai seguenti composti:

- |                             |                                     |                                  |
|-----------------------------|-------------------------------------|----------------------------------|
| a. $\text{As}_2\text{O}_3$  | h. $\text{H}_2\text{SO}_3$          | q. $\text{Sn}(\text{ClO}_4)_2$   |
| b. $\text{HgO}$             | i. $\text{H}_4\text{SiO}_4$         | r. $\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$   |
| c. $\text{P}_2\text{O}_3$   | l. $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ | s. $\text{NaHSO}_4$              |
| d. $\text{K}_2\text{O}_2$   | m. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$     | t. $\text{Al}_2(\text{HPO}_4)_3$ |
| e. $\text{N}_2\text{O}_5$   | n. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$       | u. $\text{BaH}_2$                |
| f. $\text{Fe}(\text{OH})_3$ | o. $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$     | v. $\text{Al}_2\text{S}_3$       |
| g. $\text{HF}$              | p. $\text{BaI}_2$                   | z. $\text{SiF}_4$                |

1) Soluzioni

a. anidride arseniosa b. ossido di Hg (II) c. anidride fosforosa d. perossido di potassio e. anidride nitrica f. idrossido ferrico g. acido fluoridrico h. acido solforoso i. acido (orto)silicico l. acido pirofosforico m. solfato di alluminio n. nitrato di calcio o. fosfato di magnesio p. ioduro di bario q. perclorato di Sn (II) r. monoidrogeno carbonato di Mg (bicarbonato di Mg) s. monoidrogeno solfato di sodio (bisolfato di Na) t. monoidrogenofosfato di alluminio

2) Scrivi le formule corrispondenti ai seguenti composti:

- ossido ferrico
- ossido di Mn (IV)
- anidride ipiodosa
- anidride bromica
- anidride nitrica
- acido solfidrico
- idruro di Al
- acido cloroso
- acido nitroso
- acido fosforoso
- acido piroarsenico
- perclorato di Al
- (orto) fosfito di Be
- arseniato di Zn
- bisolfito di Mg

2) Soluzioni

- $\text{Fe}_2\text{O}_3$

b.  $\text{MnO}_2$

c.  $\text{I}_2\text{O}$

d.  $\text{Br}_2\text{O}_5$

e.  $\text{N}_2\text{O}_5$

f.  $\text{H}_2\text{S}$

g.  $\text{AlH}_3$

h.  $\text{HClO}_2$

i.  $\text{HNO}_2$

l.  $\text{H}_3\text{PO}_3$

m.  $\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_7$

n.  $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$

o.  $\text{Be}_3(\text{PO}_3)_2$

p.  $\text{Zn}_3(\text{AsO}_4)_2$

q.  $\text{Mg}(\text{HSO}_3)_2$

