

Nomenclatura

1) Calcolare il numero di ossidazione di tutti gli elementi nei seguenti composti:

- | | |
|-----------------------------|---------------------------|
| a) NH_3 | f) K_2S |
| b) CO_2 | g) P_2O_5 |
| c) CaCl_2 | h) HClO_4 |
| d) Na_2SO_4 | i) KNO_2 |
| e) PO_4^{3-} | j) CO_3^{2-} |

2) Scrivere il nome dei seguenti composti ed indicare il numero di ossidazione di tutti gli elementi:

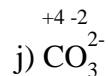
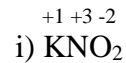
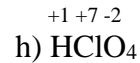
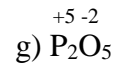
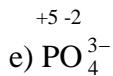
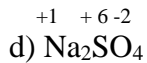
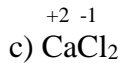
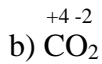
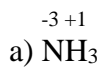
- | | |
|----------------------------|---------------------------------|
| a) KClO | i) Na_2SO_3 |
| b) H_3PO_3 | j) LiNO_3 |
| c) CaS | k) Fe_2S_3 |
| d) K_2CO_3 | l) PCl_5 |
| e) K_2SO_4 | m) NaNO_2 |
| f) NaNO_3 | n) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ |
| g) HClO_4 | o) Na_2CO_3 |
| h) NH_4Cl | p) K_3AsO_4 |

3) Scrivere la formula bruta dei seguenti composti ed indicare il numero di ossidazione di tutti gli elementi:

- | | |
|-------------------------|---------------------------|
| a) carbonato di calcio | j) acido nitroso |
| b) nitrato di bario | k) solfuro ferroso |
| c) solfato di sodio | l) perclorato di magnesio |
| d) cloruro di alluminio | m) fosfato di calcio |
| e) acido solforico | n) nitrato rameico |
| f) idrossido di calcio | o) bicarbonato di sodio |
| g) ipoclorito di sodio | p) acido solforoso |
| h) solfito di potassio | q) clorato di potassio |
| i) acido ortofosforico | r) solfato ferrico |
| | s) arseniato di sodio |

Soluzioni

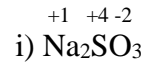
1) Calcolare il numero di ossidazione di tutti gli elementi nei seguenti composti:



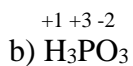
2) Scrivere il nome dei seguenti composti ed indicare il numero di ossidazione di tutti gli elementi:



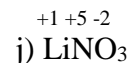
ipoclorito di potassio



solfito di sodio



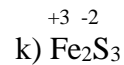
acido fosforoso



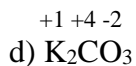
nitrate di litio



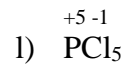
solfo di calcio



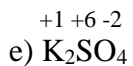
solfo ferrico



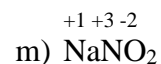
carbonato di potassio



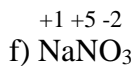
pentacloruro di fosforo



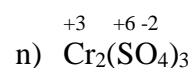
solfo di potassio



nitrite di sodio



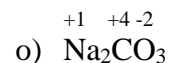
nitrate di sodio



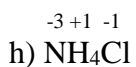
solfo di cromo



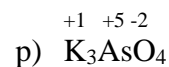
acido perclorico



carbonato di sodio



cloruro di ammonio



arseniato di potassio

3) Scrivere la formula bruta dei seguenti composti ed indicare il numero di ossidazione di tutti gli elementi:

a) carbonato di calcio	$+2 \ +4 \ -2$ CaCO_3
b) nitrato di bario	$+2 \ +5 \ -2$ $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
c) solfato di sodio	$+1 \ +6 \ -2$ Na_2SO_4
d) cloruro di alluminio	$+3 \ -1$ AlCl_3
e) acido solforico	$+1 \ +6 \ -2$ H_2SO_4
f) idrossido di calcio	$+2 \ -2 \ +1$ $\text{Ca}(\text{OH})_2$
g) ipoclorito di sodio	$+1 \ +1 \ -2$ NaClO
h) solfito di potassio	$+1 \ +4 \ -2$ K_2SO_3
i) acido ortofosforico	$+1 \ +5 \ -2$ H_3PO_4
j) acido nitroso	$+1 \ +3 \ -2$ HNO_2
k) solfuro ferroso	$+2 \ -2$ FeS
l) perclorato di magnesio	$+2 \ +7 \ -2$ $\text{Mg}(\text{ClO}_4)_2$
m) acido orto fosforico	$+1 \ +5 \ -2$ H_3PO_4
n) nitrato rameico	$+2 \ +5 \ -2$ $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
o) bicarbonato di sodio	$+1 \ +1 \ +4 \ -2$ NaHCO_3
p) acido solforoso	$+1 \ +4 \ -2$ H_2SO_3
q) clorato di potassio	$+1 \ +5 \ -2$ KClO_3
r) solfato ferrico	$+3 \ +6 \ -2$ $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
s) arseniato di sodio	$+1 \ +5 \ -2$ Na_3AsO_4