

La nomenclatura chimica: i composti.

Parte prima: ossidi e idrossidi:

1.1 - Formazione dell'ossido di *sodio* a partire dal metallo.

Reazione	Na	+	O₂	→
Nomenclatura		+		→
Classe di composto o elemento		+		→
Descrizione				

1.2 - Formazione dell'idrossido di *sodio* a partire dall'ossido.

Reazione	Na₂O	+	H₂O	→
Nomenclatura		+		→
Classe di composto o elemento		+		→
Descrizione				

2.1 - Formazione dell'ossido di *potassio* a partire dal metallo.

Reazione	K	+	O₂	→
Nomenclatura		+		→
Classe di composto o elemento		+		→
Descrizione				

2.2 - Formazione dell'idrossido di *potassio* a partire dall'ossido.

Reazione	K₂O	+	H₂O	→
Nomenclatura		+		→
Classe di composto o elemento		+		→
Descrizione				

3.1 - Formazione dell'ossido di *magnesio* a partire dal metallo.

Reazione	Mg	+	O₂	→
Nomenclatura		+		→
Classe di composto o elemento		+		→
Descrizione				

3.2 - Formazione dell'idrossido di *magnesio* a partire dall'ossido.

Reazione	MgO	+	H₂O	→
Nomenclatura		+		→
Classe di composto o elemento		+		→
Descrizione				

Parte seconda: anidride:

4.1- Formazione dell'anidride per decomposizione.

Reazione	CaCO₃	+	HCl	→
Nomenclatura		+		→
Classe di composto o elemento		+		→
Descrizione				

Parte terza: sali:

5.1 - Formazione di un sale per scambio semplice.

Reazione	Mg	+	HCl	→
Nomenclatura		+		→
Classe di composto o elemento		+		→
Descrizione				

5.2 - Formazione di un sale per scambio semplice.

Reazione	Zn	+	HCl	→
Nomenclatura		+		→
Classe di composto o elemento		+		→
Descrizione				