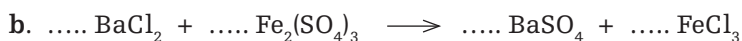
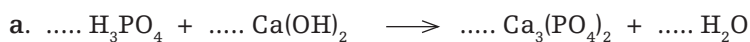
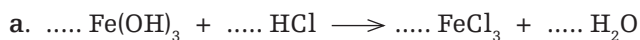


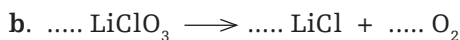
2 Bilancia le seguenti reazioni e assegna il nome (tradizionale o IUPAC) ai composti che vi partecipano:



3 Bilancia le seguenti equazioni, assegna il nome ai composti e riconosci il tipo di reazione:



è una reazione di

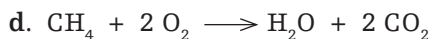
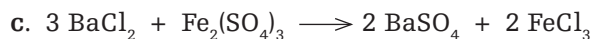
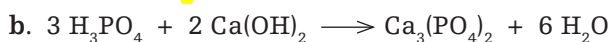


è una reazione di



è una reazione di

4 Individua gli errori di bilanciamento presenti nelle reazioni seguenti:



RICORDA CHE

Metallo	+ ossigeno	\longrightarrow	ossido basico	
Non metallo	+ ossigeno	\longrightarrow	ossido acido (o anidride)	
Metallo (dei gruppi 1A e 2A)	+ acqua	\longrightarrow	idrossido + idrogeno	
Ossido basico	+ acqua	\longrightarrow	idrossido	
Ossido acido	+ acqua	\longrightarrow	ossiacido	
Ossido basico	+ ossido acido	\longrightarrow	sale	
Ossido basico	+ acido	\longrightarrow	sale	+ acqua
Idrossido	+ acido	\longrightarrow	sale	+ acqua
Metallo	+ non metallo	\longrightarrow	sale	
Sale 1	+ sale 2	\longrightarrow	sale 3	+ sale 4