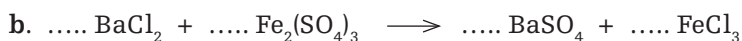
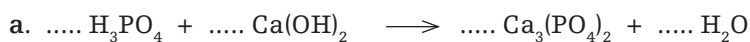
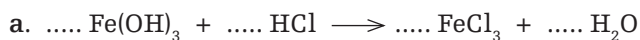


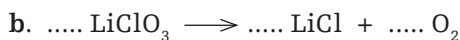
**2** Bilancia le seguenti reazioni e assegna il nome (tradizionale o IUPAC) ai composti che vi partecipano:



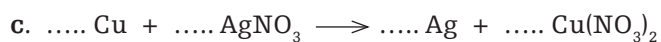
**3** Bilancia le seguenti equazioni, assegna il nome ai composti e riconosci il tipo di reazione:



è una reazione di .....

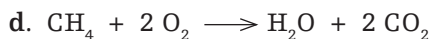
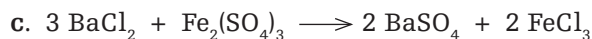
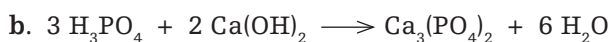
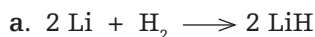


è una reazione di .....



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