

Autoverifica Chimica Generale ed Inorganica 26 11 2016

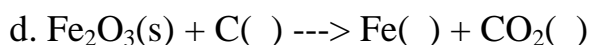
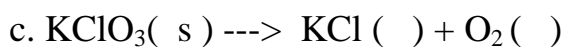
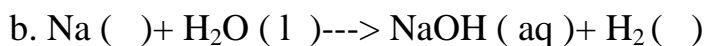
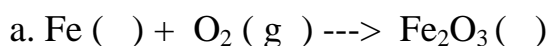
1. Assegnare caso per caso la formula ed il nome ai seguenti composti ionici composto ed agli ioni costituenti, secondo l'esempio riportato nella prima riga.

Li^+	litio	NO_3^-	nitrate	Nitrato di litio	$LiNO_3$
Na^+		S^{2-}			
					NH_4Cl
				Idrogenocarbonato di calcio	
Ba^{2+}		PO_4^{3-}			
				Nitrato d'argento	
Mn^{2+}		Cl^-			
				Acetato di ferro (III)	
Al^{3+}		SO_3^{2-}			
					$Sr(ClO)_2$
Na^+		I^-			

2. Individuare il numero di ossidazione del cloro nei seguenti composti:



3. Bilanciare e classificare le seguenti reazioni chimiche. Completare inoltre le equazioni specificando lo stato fisico (s, l, g, aq) dei reagenti e dei prodotti.



4. Individuare quale (o quali) tra le reazioni riportate nell'es. 3 avvengano **con** variazione del numero di ossidazione. Individuare quali elementi siano coinvolti nel cambio di ossidazione e determinarne il numero di ossidazione prima e dopo la reazione.

5. Per reazione tra una soluzione di cloruro di bario ed una soluzione di solfato di alluminio si ottiene la precipitazione del solfato di bario e la formazione di una soluzione di cloruro di alluminio.

a) Scrivere la corrispondente equazione minima, specificando lo stato fisico di reagenti e prodotti.

b) Bilanciare l'equazione

c) Scrivere l'equazione ionica netta.

6. Determinare il numero di atomi di bromo presenti in 3 moli di bromo elementare.

7. Determinare la massa (in grammi) di 0,26 moli di biossido di carbonio.

8. Determinare il numero di ioni cloruro presenti in 5.55 g di CaCl_2 .