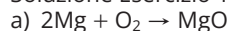
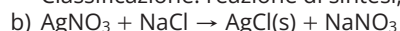


Soluzioni per il tuo controllo

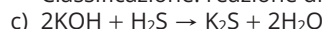
1. Soluzione Esercizio 11.1



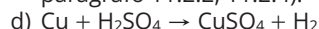
Classificazione: reazione di sintesi, di ossidoriduzione (si veda il paragrafo 11.2.1, 11.2.8).



Classificazione: reazione di doppio scambio, di precipitazione (si veda il paragrafo 11.2.2, 11.2.3).



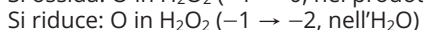
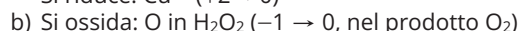
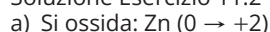
Classificazioni: reazione di doppio scambio, di neutralizzazione, acido base, di salificazione (si veda il paragrafo 11.2.2, 11.2.4).



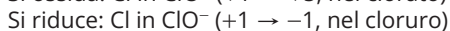
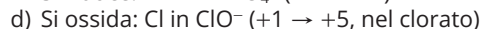
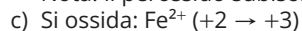
Classificazioni: reazione di scambio semplice, di ossidoriduzione (si veda il paragrafo 11.2.2 e 11.2.8).

Per un ulteriore approfondimento, si veda il paragrafo 11.2.2, 11.2.8.

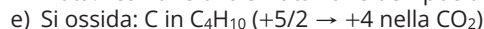
2. Soluzione Esercizio 11.2



Nota: il perossido subisce dismutazione



Nota: reazione di dismutazione dell'ipoclorito



Nota: reazione di combustione del butano

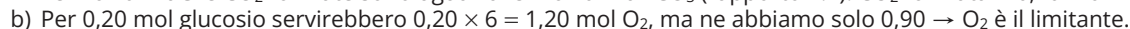
Per la spiegazione delle reazioni di ossidoriduzione si veda il paragrafo 11.2.8.

3. Soluzione Esercizio 11.3

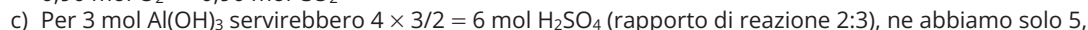
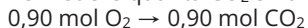


Reagente limitante: NaHCO_3

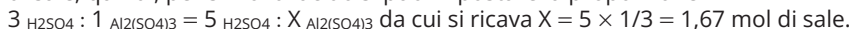
Le moli di NaCl e CO_2 formate sono uguali alle moli di NaHCO_3 (rapporto 1:1): CO_2 formata = 0,10 mol



Per vedere quanta CO_2 si forma, si usa O_2 come riferimento: $6 \text{ mol } \text{O}_2 \rightarrow 6 \text{ mol } \text{CO}_2$ quindi



H_2SO_4 è il reagente limitante. Dai coefficienti stechiometrici si vede che ogni 3 mol di acido si forma 1 mol di sale; quindi, per 5 mol di acido si può impostare la proporzione



Per la spiegazione del reagente limitante si veda il paragrafo 11.5.1.