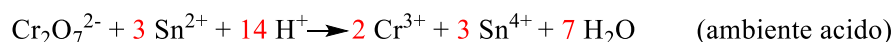
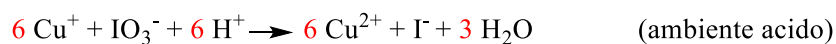
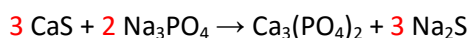


Recupero prima prova intercorso per Chimica Industriale 19 Febbraio 2016

1) Bilanciare le seguenti reazioni di ossidoriduzione:



2) Calcolare la quantità di Na_3PO_4 necessario per dare 5,4585 g di $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ secondo la reazione (da bilanciare):



considerando che la resa di reazione è 90%. **R: 6,4111 g**

3) Calcolare la percentuale in peso di $\text{Ba}(\text{OH})_2$ in una soluzione acquosa che bolle a $101,05^\circ\text{C}$. Per l'acqua $k_{\text{eb}}=0,514 \text{ kg}^\circ\text{C}/\text{mol}$. **R: 10%**.

4) Un recipiente contiene H_2 e O_2 a 358 K e alle pressioni parziali di 1,06 atm e 0,342 atm. Calcolare le pressioni parziali delle specie presenti e la pressione totale dopo che sia avvenuta la reazione $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ se la temperatura finale è 446 K. **H_2 : 0,47 atm; H_2O : 0,852 atm; totale: 1,32 atm**