

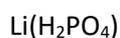
ESERCIZI RICAPITOLAZIONE: STECHIOMETRIA NELLE REAZIONI E NOMENCLATURA

1. È dato un campione contenente 12.49 g di glicerolo ($C_3H_8O_3$), calcolare il numero di moli e il numero di molecole di glicerolo presenti. [0.135; $8.17 \cdot 10^{22}$]
2. Bilanciare la seguente reazione e calcolare le moli di Na_2CrO_4 che si formano nella reazione quando si fanno reagire 160g di $NaCrO_2$, 450mL di una soluzione di $NaClO$ al 48% (densità pari a 1,083 g/mL).



Assegnare i nomi tradizionali ai composti. [1.49]

3. Riportare i nomi tradizionali dei seguenti composti

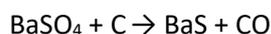


Riportare le formule dei seguenti composti e del secondo definire almeno due reazioni possibili per la sua formazione

Fosfato di potassio

Carbonato di Bario

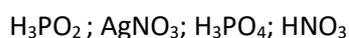
4. Bilanciare la seguente reazione:



Scrivere i nomi tradizionali dei composti della reazione.

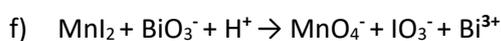
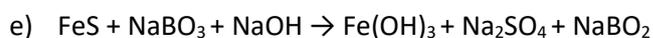
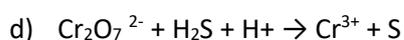
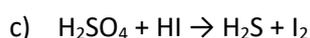
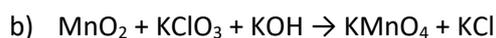
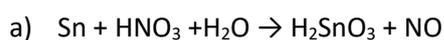
Infine, riportare la configurazione elettronica del C con configurazione a box.

5. ASSEGNARE I NOMI TRADIZIONALI DEI SEGUENTI COMPOSTI SPECIFICANDONE LA CATEGORIA

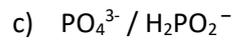
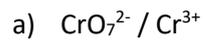


Del secondo scrivere almeno due reazioni possibili per la sua formazione

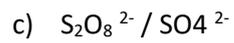
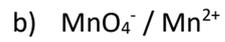
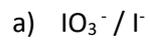
6. Bilanciare le seguenti reazioni redox:



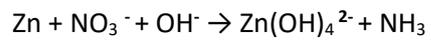
7. Bilanciare le seguenti coppie redox in ambiente acido:



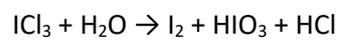
8. Bilanciare le seguenti coppie redox in ambiente basico:



9. Bilanciare la seguente reazione con il metodo delle semi-reazioni



10. Bilanciare la seguente reazione con il metodo delle semi-reazioni



SOLUZIONI

2) IPOCLORITO DI SODIO; CROMITO DI SODIO; IDROSSIDO DI SODIO; CROMATO DI SODIO; CLORURO DI SODIO.

3) CARBONATO DI SODIO; BROMURO RAMEICO; DI IDROGENO FOSFATO DI LITIO; IDROSSIDO DI POTASSIO

BASI: $\text{Ba}(\text{OH})_2$ o BaO + ACIDI: CO_2 o H_2CO_3

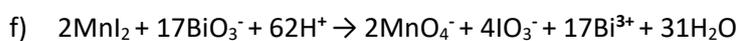
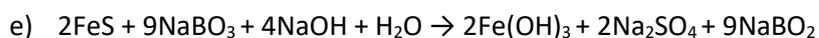
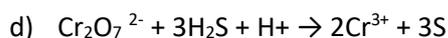
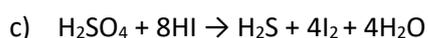
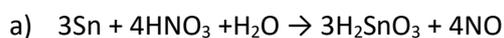
4) $\text{BaSO}_4 + 4\text{C} \rightarrow \text{BaS} + 4\text{CO}$

SOLFATO DI BARIO; SOLFURO DI BARIO; MONOSSIDO DI CARBONIO O OSSIDO CARBONIOSO.

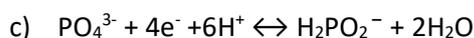
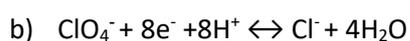
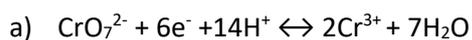
5) acido ipofosforoso (ossiacido); nitrato di argento (ossosale); acido fosforico (ossiacido); acido nitrico (ossiacido)

BASI: AgOH o Ag_2O + ACIDI: HNO_3 o N_2O_5

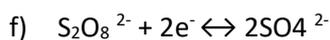
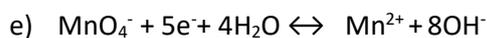
6. Bilanciare le seguenti reazioni redox:



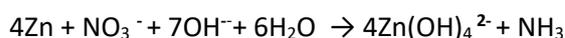
7. Bilanciare le seguenti coppie redox in ambiente acido:



8. Bilanciare le seguenti coppie redox in ambiente basico:



9. Bilanciare la seguente reazione con il metodo delle semi-reazioni



10. Bilanciare la seguente reazione con il metodo delle semi-reazioni

