

## HƯỚNG DẪN CHẤM TỰ LUẬN HÓA 10

### KIỂM TRA CUỐI HK1 NĂM HỌC 2020-2021

#### Các mã đề: 801, 804, 807, 810

- $3\text{ZnO} + 2\text{Al} \xrightarrow{t^\circ} \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{Zn}$ .
- $2\text{KMnO}_4 + 16\text{HCl} \rightarrow 2\text{KCl} + 2\text{MnCl}_2 + 5\text{Cl}_2 + 8\text{H}_2\text{O}$

Với mỗi phương trình:

- Xác định đúng số oxi hóa, xác định đúng chất khử, chất oxi hóa : 0,25 điểm
- Viết đúng quá trình oxi hóa, quá trình khử và tìm ra hệ số: 0,25 điểm
- Điền đúng hệ số và cân bằng phương trình: 0,5 điểm

#### Các mã đề: 802, 805, 808, 811

- $4\text{NH}_3 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{N}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$ .
- $4\text{Mg} + 5\text{H}_2\text{SO}_{4\text{đặc}} \rightarrow 4\text{MgSO}_4 + \text{H}_2\text{S} + 4\text{H}_2\text{O}$ .

Với mỗi phương trình:

- Xác định đúng số oxi hóa, xác định đúng chất khử, chất oxi hóa : 0,25 điểm
- Viết đúng quá trình oxi hóa, quá trình khử và tìm ra hệ số: 0,25 điểm
- Điền đúng hệ số và cân bằng phương trình: 0,5 điểm

#### Các mã đề: 803, 806, 809, 812

- $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$ .
- $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} \xrightarrow{t^\circ} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2\uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ .

Với mỗi phương trình:

- Xác định đúng số oxi hóa, xác định đúng chất khử, chất oxi hóa : 0,25 điểm
- Viết đúng quá trình oxi hóa, quá trình khử và tìm ra hệ số: 0,25 điểm
- Điền đúng hệ số và cân bằng phương trình: 0,5 điểm