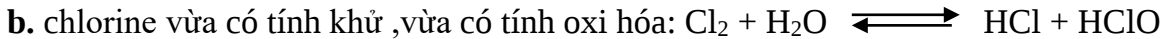
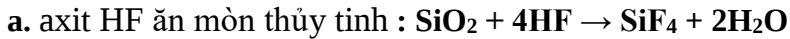


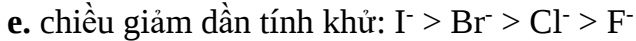
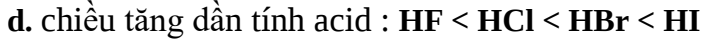
# ĐÁP ÁN – HÓA 10 – BAN KHXH

Câu 1.(2,5đ)

Viết phương trình chứng minh. (0,5đ x3) ;sai cân bằng– 0.25đ.



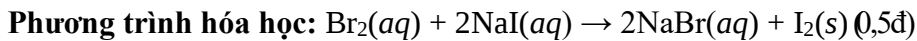
Sắp xếp: 0,5đ x 2



không ghi dấu vẫn chấm nếu xếp đúng

ghi dấu sai không chấm

Câu 2. (1,25đ) **Hiện tượng:** Khi cho nước bromine ( $\text{Br}_2$ ) màu vàng nâu vào dung dịch sodium iodide ( $\text{NaI}$ ) không màu có thêm hồ tinh bột thì thấy dung dịch màu vàng nâu(0,25đ) chuyển sang màu xanh tím.(0,5đ)

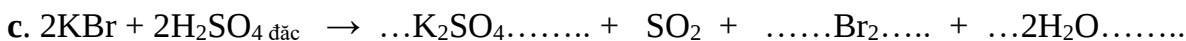
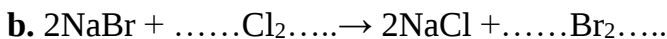


không cân bằng 0,25đ

Câu 3. (1,25đ) **Nhận biết dung dịch mất nhãn**

- Nhận biết được mỗi chất **0.25đ x 3 = 0,75đ**
- Viết được 2 phương trình mỗi PT đúng **0.25đ x 2 = 0.5đ**
- Phương trình sai hoặc thiếu cân bằng trừ **0.125đ**
- $\text{AgBr}$ : vàng (hoặc vàng nhạt) ;  $\text{AgBr}$ : vàng đậm

Câu 4.( 2,5đ) **Hoàn thành phương trình phản ứng:**



- **Mỗi phương trình đúng 0,5đ x 5**
- **sai cân bằng – 0,25đ.**

Câu 5. (1,25đ)

a.  $\Delta_f H_{298}^0 = [2\Delta_f H_{298(\text{Fe}_2\text{O}_3)}^0 + 8\Delta_f H_{298(\text{SO}_2)}^0] - [4\Delta_f H_{298(\text{FeS}_2)}^0] - 11\Delta_f H_{298}^0(\text{O}_2)$  (0,5đ)

( Có thể không ghi  $11\Delta_f H_{298}^0(\text{O}_2)$ )

$= 2.(-824,2) + 8(-296,8) - 4.(-178,2) - 11.0$  (0,25đ)

$= -3310 \text{ kJ}$  (0,25đ)

b. Phản ứng tỏa nhiệt (0,25đ)

**Ghi  $\Delta_f H_{298}^0$  thành  $\Delta_f H_{298}^0$  : không chấm**

Ghi sai công thức: không chấm

**Câu 6. (1,25 điểm)**

a.  $\Delta_f H_{298}^0 = 2E_b(\text{C-H}) + E_b(\text{C}\equiv\text{C}) + E_b(\text{H-H}) - 4E_b(\text{C-H}) - E_b(\text{C=C})$  **(0,5đ)**  
 $= 2.414 + 839 + 436 - 4.414 - 612$  **(0,25đ)**  
 $= -165 \text{ kJ}$  **(0,25đ)**

b. Tính nhiệt lượng giải phóng ra:  $(7,437:24,79).165 = 49,5 \text{ kJ}$  (hoặc  $-49,5 \text{ kJ}$ ) **(0,25đ)**

**Ghi**  $\Delta_f H_{298}^0$  thành  $\Delta_f H_{298}^0$  hoặc  $E_b$  (hoặc  $E$ ) thành  $\Delta_f H_{298}^0$  : không chấm

Ghi sai công thức: không chấm