

TRƯỜNG THPT NGUYỄN VIỆT HỒNG    HƯỚNG DẪN CHẤM - ĐÁP ÁN - THANG ĐIỂM  
TỔ: Hóa học    KIỂM TRA GIỮA KÌ II, NĂM HỌC 2024 – 2025  
ĐỀ CHÍNH THỨC

Môn: Hóa – Lớp: 10

**A. TRẮC NGHIỆM ( 7 ĐIỂM)**

**Phần I ( 4 điểm) . Gồm 16 câu, mỗi câu đúng 0,25đ**

Câu\ Mã đề	101	102	103	104
1	A	D	C	C
2	D	C	B	C
3	A	C	B	A
4	C	D	A	B
5	A	B	C	D
6	B	D	A	D
7	C	B	D	A
8	A	A	C	A
9	C	C	C	D
10	B	D	D	C
11	D	B	D	C
12	D	C	D	B
13	C	A	A	B
14	D	B	A	B
15	B	A	B	D
16	B	A	B	A

**Phần II (3 điểm). Gồm 3 câu, trong mỗi ý a), b), c), d) ở mỗi câu, học sinh chọn đúng hoặc sai.**

- Học sinh lựa chọn chính xác mỗi ý đúng được **0,25** điểm.

Câu \ Mã đề	101	102	103	104
1	<b>ĐSDS</b>	<b>SSDS</b>	<b>ĐĐSD</b>	<b>ĐSDS</b>
2	<b>SSDS</b>	<b>ĐSDS</b>	<b>ĐSDS</b>	<b>ĐĐSD</b>
3	<b>ĐĐSD</b>	<b>ĐĐSD</b>	<b>SSDS</b>	<b>SSDS</b>

**B. TỰ LUẬN ( 3 ĐIỂM)**

Câu	Nội dung	Điểm	Ghi chú
<b>1</b>	Phản ứng là tỏa nhiệt khi nhiệt độ của phản ứng tăng (giải phóng năng lượng dưới dạng nhiệt).	<b>0.5đ</b>	
	Ví dụ: phản ứng đốt cháy than.	<b>0.5đ</b>	Cho ví dụ khác
<b>2</b>	Nhiệt độ sôi và độ tan trong nước của NH <sub>3</sub> lớn hơn PH <sub>3</sub> .	<b>0.5đ</b>	
	Do NH <sub>3</sub> tạo được liên kết hydrogen liên phân tử và tạo được liên kết hydrogen với nước.	<b>0.5đ</b>	
<b>3</b>	$10\overset{+2}{\text{Fe}}\text{SO}_4 + 2\overset{+7}{\text{K}}\overset{+7}{\text{Mn}}\text{O}_4 + 8\text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow 5\overset{+3}{\text{Fe}}_2(\text{SO}_4)_3 + 2\overset{+2}{\text{Mn}}\text{SO}_4 + \overset{+6}{\text{K}}_2\text{SO}_4 + 8\text{H}_2\text{O}$	<b>0.25đ</b>	Có thể sử dụng bảo toàn e
	$n_{\text{FeSO}_4} = 2.10^{-3} \text{ mol}$	<b>0.25đ</b>	
	$n_{\text{KMnO}_4} = n_{\text{Mn}^{+7}} = 4.10^{-4} \text{ mol} \longrightarrow V_{\text{KMnO}_4} = 20 \text{ mL}$	<b>0.5đ</b>	
<b>Tổng</b>		<b>3 điểm</b>	

----- HẾT -----