

SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO TP HCM

TRƯỜNG THPT HOÀNG HOA THÁM

ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KỲ II
MÔN HOÁ HỌC – KHỐI 10 – BAN KHTN
NĂM HỌC 2023-2024

MÃ ĐỀ 217

PHẦN A

1. A	2. B	3. D	4. D	5. C	6. D	7. A	8. B
9. C	10. A	11. A	12. C	13. D	14. A	15. C	16. B

PHẦN B

1. S	2. S	3. S	4. Đ	5. Đ	6. Đ	7. Đ	8. Đ
------	------	------	------	------	------	------	------

MÃ ĐỀ 183

PHẦN A

1. C	2. D	3. C	4. B	5. C	6. D	7. A	8. C
9. C	10. D	11. B	12. B	13. B	14. C	15. C	16. C

PHẦN B

1. Đ	2. S	3. Đ	4. Đ	5. S	6. S	7. Đ	8. Đ
------	------	------	------	------	------	------	------

MÃ ĐỀ 251

PHẦN A

1. B	2. A	3. B	4. D	5. A	6. A	7. C	8. B
9. A	10. D	11. D	12. C	13. A	14. B	15. C	16. C

PHẦN B

1. Đ	2. S	3. Đ	4. Đ	5. Đ	6. S	7. S	8. Đ
------	------	------	------	------	------	------	------

MÃ ĐỀ 149

PHẦN A

1. D	2. C	3. C	4. D	5. D	6. C	7. A	8. B
9. A	10. A	11. C	12. C	13. C	14. D	15. B	16. A

PHẦN B

1. Đ	2. S	3. S	4. Đ	5. Đ	6. Đ	7. S	8. Đ
------	------	------	------	------	------	------	------

PHẦN C

Câu 1 (1 điểm)	a. $v = k \cdot C_{\text{NO}}^2 \cdot C_{\text{O}_2}$	0,25đ
	$v_1 = k \cdot (4C_{\text{NO}})^2 \cdot (\frac{1}{2} C_{\text{O}_2}) = 8v \rightarrow$ tốc độ phản ứng tăng 8 lần	0,25đ
	b. $v_2/v_1 = \gamma^{(t_2-t_1):10} = 243$	0,25đ
	$\rightarrow \gamma = 3$	0,25đ
Câu 2 (2 điểm)	a. $2\text{Fe} + 3\text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{FeCl}_3$	0,25đ
	b. $2\text{NaI} + 2\text{H}_2\text{SO}_{4\text{đ}} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{I}_2 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,25đ
	c. $\text{NaOH} + \text{HI} \rightarrow \text{NaI} + \text{H}_2\text{O}$	0,25đ
	d. $\text{Cl}_2 + 2\text{NaBr} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{Br}_2$	0,25đ
	e. $2\text{NaOH} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$	0,5đ
	f. $\text{AgNO}_3 + \text{HI} \rightarrow \text{AgI} + \text{HNO}_3$ Hiện tượng: xuất hiện kết tủa vàng đậm	0,5đ
Câu 3 (1 điểm)	$\text{Al} + 3\text{HCl} \rightarrow \text{AlCl}_3 + 3/2 \text{H}_2$ 0,2 0,6 0,3 mol	0,25đ
	$\text{FeO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$ 0,15 0,3mol	0,25đ
	$m = 27 \cdot 0,2 + 72 n_{\text{FeO}} = 16,2 \text{ gam}$ $\rightarrow n_{\text{FeO}} = 0,15 \text{ mol}$	0,25đ
	$V_{\text{HCl}} = 0,9/0,5 = 0,36 \text{ L} = 360 \text{ mL}$	0,25đ