

## ĐÁP ÁN HÓA 12 KHXH

134	1 B	209	1 D	357	1 C	485	1 D
134	2 C	209	2 D	357	2 A	485	2 C
134	3 D	209	3 D	357	3 A	485	3 A
134	4 C	209	4 D	357	4 D	485	4 C
134	5 B	209	5 B	357	5 D	485	5 A
134	6 D	209	6 A	357	6 D	485	6 A
134	7 A	209	7 B	357	7 D	485	7 B
134	8 D	209	8 C	357	8 C	485	8 C
134	9 C	209	9 C	357	9 C	485	9 B
134	10 D	209	10 D	357	10 B	485	10 A
134	11 A	209	11 B	357	11 A	485	11 B
134	12 C	209	12 A	357	12 D	485	12 A
134	13 C	209	13 C	357	13 B	485	13 D
134	14 A	209	14 D	357	14 D	485	14 B
134	15 D	209	15 B	357	15 A	485	15 B
134	16 A	209	16 B	357	16 A	485	16 C
134	17 B	209	17 C	357	17 C	485	17 A
134	18 B	209	18 A	357	18 A	485	18 B
134	19 A	209	19 A	357	19 C	485	19 D
134	20 A	209	20 A	357	20 B	485	20 D
134	21 C	209	21 A	357	21 B	485	21 C
134	22 B	209	22 B	357	22 B	485	22 D
134	23 B	209	23 C	357	23 B	485	23 D
134	24 D	209	24 C	357	24 C	485	24 C

Nguyên tắc chấm pđ:

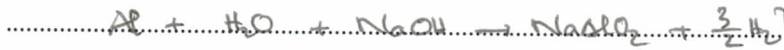
- Chưa cb: trừ  $\frac{1}{2}$  điểm của pđ

- Sai đk: nt

PHẦN TỰ LUẬN

25. (0,5đ) Cho Al tác dụng với dung dịch NaOH.

a) Viết phương trình hóa học cho phản ứng trên. (0,25đ)



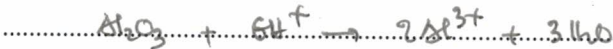
(Nếu có cả 2 lần trên trong 1 pđ thì cũng chỉ trừ  $\frac{1}{2}$  điểm pđ)

b) Nêu hiện tượng quan sát được. (0,25đ)

Sủi bọt khí

26. (0,5đ) Tính chất của nhôm oxit.

a) Viết phương trình hóa học của phản ứng chứng tỏ  $Al_2O_3$  là oxit bazơ. (0,25đ)



b) Viết phương trình hóa học của phản ứng chứng tỏ  $Al_2O_3$  là oxit axit. (0,25đ)



27. (0,5đ)

a) Viết phương trình hóa học của phản ứng chuyển  $Fe_2O_3$  thành Fe.



b)  $Fe_2O_3$  thể hiện tính chất gì trong phản ứng trên? Tính oxi

28. (0,5đ)

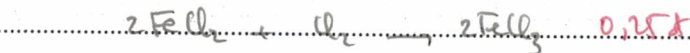
a) Tính chất hóa học đặc trưng của hợp chất sắt(III) là gì? Tính oxi 0,25đ

b) Ion  $Fe^{3+}$  có thể nhận bao nhiêu electron trong các phản ứng hóa học? 1e hoặc 3e 0,25đ

29. (1đ)

a) Dung dịch muối sắt(II) có màu gì? Lục nhạt 0,15đ

b) Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra khi cho dòng khí clo lội qua dung dịch sắt(II) clorua.



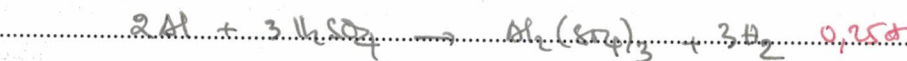
c) Dung dịch muối sắt(III) có màu gì? Vàng (hoặc vàng nâu) 0,25đ

d) Viết phương trình hóa học của phản ứng điều chế  $FeCl_3$  từ Fe.



30. (1đ) Hòa tan hoàn toàn 8,1 gam Al bằng dung dịch  $H_2SO_4$  loãng.

a) Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra.



b) Tính thể tích khí  $H_2$  (đkc) đã tạo ra.

$n_{Al} = 0,3 \Rightarrow n_{H_2} = 0,45 \text{ mol}$  0,25đ

$\Rightarrow V_{H_2} = 10,08 \text{ lít}$  0,25đ

c) Tính thể tích dung dịch  $H_2SO_4$  0,2M tối thiểu cần dùng.

$n_{H_2SO_4 \text{ cần}} = 0,45 \text{ mol}$

$\Rightarrow V_{dịch \ cần} = \frac{0,45}{0,2} = 2,25 \text{ lít}$

} 0,25đ đủ cả 2 môi cho điểm