SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO
THÀNH PHỐ ĐÀ NẴNG

ĐỀ CHÍNH THỨC

HƯỚNG DẪN CHẤM ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ II
NĂM HỌC 2021-2022
Môn: Hóa học - Lớp 12

PHẦN TRẮC NGHIỆM: *Mỗi câu đúng 0,25 điểm*

Câu	Mã đề 346	Mã đề 357	Mã đề 368	Mã đề 379
1	B	B	D	B
2	D	A	D	A
3	B	A	D	C
4	B	B	B	D
5	B	B	A	B
6	D	A	B	D
7	C	D	A	A
8	D	C	A	B
9	B	B	D	A
10	A	C	A	C
11	A	C	C	B
12	B	D	D	D
13	D	A	C	D
14	D	D	B	C
15	C	B	D	B
16	D	D	C	D
17	A	A	B	A
18	A	D	C	A
19	C	A	B	A
20	B	D	C	A
21	C	B	A	D
22	C	D	D	B
23	D	C	B	C
24	A	C	B	C
25	C	A	A	B
26	A	B	A	C
27	A	C	C	D
28	C	C	C	C

PHẦN TỰ LUẬN

Câu	Nội dung	Điểm
29 ***(1,0 điểm)***	$CaCl_2 \xrightarrow{®pnc} Ca + Cl_2$ $Ca + 2H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2$ $3Ca(OH)_2 + 2AlCl_3 \rightarrow 2Al(OH)_3 + 3CaCl_2$ $Al(OH)_3 + NaOH \rightarrow NaAlO_2 + 2H_2O$ *Nếu thiếu hệ số của các chất hoặc điều kiện trong phương trình hóa học thì trừ 1/2 số điểm.*	**0,25x 4**
30 ***(1,0 điểm)***	**a.** $n_{H_2} = 0,05$ mol $Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$ (1) 0,05 ← 0,05 mol $MgO + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2O$ (2)	**0,5**

	$\%m_{Mg} = \frac{24.0,05}{5,2} = 23,08\% \rightarrow \%m_{MgO} = 76,92\%$ *HS chỉ viết 2 phương trình phản ứng đạt 0,25 điểm.*	
	b. $m_{MgO} = \frac{5,2 - 24.0,05}{40} = 0,1$ mol Từ (1,2): $n_{HCl} = 2n_{Mg} + 2n_{MgO} = 0,3$ mol $V_{HCl} = \frac{0,3.36,5.100}{18,25.1,12} = 53,57$ ml	**0,25** **0,25**
31 ***(0,5 điểm)***	Trích mẫu thử, lần lượt cho dung dịch NaOH đến dư vào các mẫu thử: - Mẫu thử tạo kết tủa keo trắng là dung dịch $MgCl_2$. - Mẫu thử có kết tủa trắng xanh chuyển sang nâu đỏ là $FeCl_2$. - Mẫu thử có kết tủa nâu đỏ là $FeCl_3$. - Mẫu thử có không có hiện tượng là NaCl. *HS chọn đúng thuốc thử 0,25 điểm, trình bày cách phân biệt 0,25 điểm.*	**0,5**
32 ***(0,5 điểm)***	$n_{Fe} = 0,013$ mol, $n_{Al} = 0,02$ mol, $n_O = \frac{1,016 - 0,728}{16} = 0,018$ mol Nhận thấy: $3n_{Al} = 0,06 > 2n_O = 0,036$ nên Al dư sau phản ứng nhiệt nhôm, các oxit bị khử hết thành Fe $\rightarrow$ Y: Al_2O_3: $\frac{n_O}{3} = 0,006$ mol; Al: $0,02 - 2.0,006 = 0,008$ mol (BT.Al); Fe: $0,013$ mol Bảo toàn electron: $2n_{Fe} + 3n_{Al} = 2n_{H_2}$ $\rightarrow n_{H_2} = \frac{2.0,013 + 3.0,008}{2} = 0,025$ mol	**0,25** **0,25**

**** Lưu ý:*** *- Học sinh có thể trình bày cách khác đúng thì đạt điểm tối đa.*

- Tổ chuyên môn cần thảo luận kĩ hướng dẫn chấm trước khi chấm bài của học sinh.