

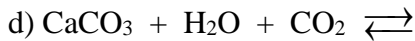
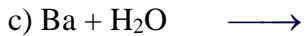
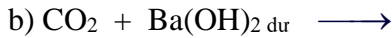
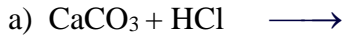
PHẦN 1. TRẮC NGHIỆM

Câu	555	666	777	888
1	C	A	C	C
2	A	D	C	D
3	D	B	A	C
4	B	D	B	B
5	B	D	B	B
6	B	C	D	B
7	D	C	D	A
8	A	C	C	D
9	D	B	B	B
10	C	A	D	A
11	C	A	C	A
12	A	B	A	C
13	B	D	B	D
14	B	D	B	A
15	D	C	C	B
16	A	A	C	C
17	A	A	A	C
18	D	A	D	C
19	D	C	D	B
20	C	C	B	A
21	C	B	A	D
22	A	D	D	B
23	D	C	A	A
24	C	B	A	D
25	C	D	B	C
26	A	B	D	D
27	B	B	A	D
28	B	A	C	A

PHẦN 2. TỰ LUẬN

Câu 29: 1 điểm = 0,25 đ. 4pt

Hoàn thành các phương trình phản ứng hóa học sau:



Câu 30:(1 điểm.

Cho 15,6 gam hỗn hợp bột Al và Al_2O_3 tác dụng hết với dung dịch NaOH dư thoát ra 6,72 lít khí (đktc).

a)Viết phương trình hóa học xảy ra = 2pt = 0,25 đ. 2 = 0,5 đ

b)Tính khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp đầu.

n H₂ = 0,3 mol ; nAl = 0,2 mol ; m Al = 5,4 gam = 0,25 đ

m Al₂O₃ = 10,2 gam = 0,25 đ

Câu 31

a) **(0,5 điểm).** Hỗn hợp X gồm Na_2O , BaCl_2 và NaHCO_3 (có cùng số mol). Cho X vào nước, sau khi kết thúc các phản ứng thu được dung dịch Y.

a)**Xác định các chất trong Y gồm NaCl và NaOH = 0,2 đ**

b)**Viết 3 ptpu = 0,1. 3 = 0,3 đ**

b) **(0,5 điểm).** Hòa tan m gam hỗn hợp Al, Na vào lượng nước dư. Sau khi kết thúc phản ứng thu được 4,48 lít khí (đktc) và còn 0,2m gam chất rắn không tan. Tính giá trị của m ?

tính n Na = 0,1 mol, m Na = 2,3 gam = 0,25 điểm

tính m = 6,25 gam = 0,25 đ