

()

Phân đáp án câu trắc nghiệm:

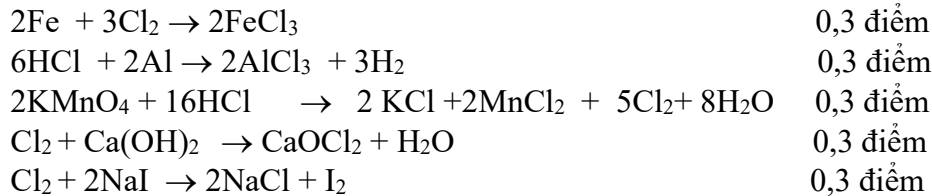
Mã đề Câu	105	206	307	109	210	311
1	B	C	C	B	D	C
2	B	B	C	C	D	C
3	B	D	C	C	D	A
4	A	C	C	B	D	D
5	D	D	D	C	D	D
6	A	D	B	B	D	D
7	D	D	C	D	A	A
8	B	D	C	D	D	C
9	B	A	C	C	A	A
10	B	B	C	A	C	D
11	B	C	C	C	A	C
12	D	D	D	B	A	A
13	A	D	B	D	A	A
14	C	A	A	A	B	B
15	A	B	A	B	B	A
16	D	D	B	B	B	C
17	B	B	D	A	D	C
18	A	C	C	D	D	A
19	B	B	D	A	C	A
20	A	D	C	C	D	A

ĐÁP ÁN 105, 206, 307

CÂU	Ý	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	a	$2\text{Na} + \text{Cl}_2 \xrightarrow{t^\circ} 2\text{NaCl}$	0,3
	b	$\text{Fe} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$	0,3
	c	$4\text{HCl} + \text{MnO}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	0,3
	d	$\text{Cl}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$	0,3
	e	$\text{Br}_2 + 2\text{NaI} \rightarrow 2\text{NaBr} + \text{I}_2$	0,3
		Nếu không cân bằng phương trình hoặc thiếu điều kiện phản ứng thì trừ ½ số điểm của ý đó.	
2	a	$2\text{Al} + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{H}_2$	0,3
	b	$n_{\text{H}_2} = \frac{3,36}{22,4} = 0,15 \text{ mol}$	0,3
		$\rightarrow n_{\text{Al}} = 0,1 \text{ mol}$	0,3
		$\%m_{\text{Al}} = \frac{0,1 \cdot 27}{23,4} \times 100 \approx 11,54\%$	0,3
		$\rightarrow \%m_{\text{Ag}} = 100 - 11,54 = 88,46\%$	0,3

ĐÁP ÁN 109, 210, 311

Câu 1 (1,5 điểm)



Câu 2 (1,5 điểm)

- a. Chỉ có Fe tác dụng với dung dịch HCl
 $2\text{HCl} + \text{Fe} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2$ 0,5 điểm
- b. Số mol H_2 là 0,2 mol
 Suy ra số mol FeCl_2 là 0,2 mol 0,5 mol
 Khối lượng muối là $0,2 \cdot (56 + 71) = 25,4 \text{ gam}$ 0,5 mol

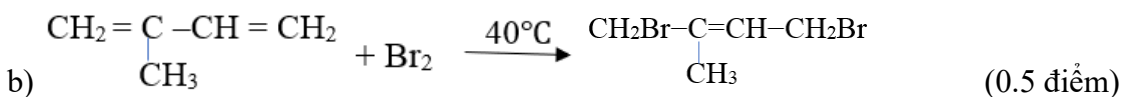
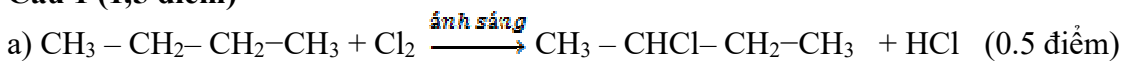
0

Phân đáp án câu trắc nghiệm:

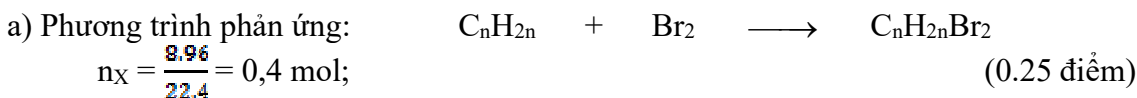
Mã đề Câu	132	231	333	148	247	349
1	D	D	A	D	A	C
2	A	A	A	D	B	C
3	D	C	D	D	D	A
4	C	A	C	B	A	D
5	B	D	A	A	A	C
6	D	D	D	D	D	B
7	D	D	B	A	A	D
8	C	D	C	C	A	A
9	A	B	C	C	A	C
10	A	D	C	A	B	C
11	B	A	B	C	A	A
12	A	B	B	B	A	D
13	D	B	B	D	B	B
14	B	C	D	B	D	D
15	B	A	D	B	C	D
16	B	B	A	D	D	A
17	A	B	A	A	B	A
18	D	A	D	A	C	D
19	D	D	A	B	D	C
20	C	D	D	A	B	A

TỰ LUẬN 132, 231, 333

Câu 1 (1,5 điểm)



Câu 2 (1,5 điểm):



$m_X = 22,4 \text{ gam}$ (0.25 điểm)

$M_X = \frac{22,4}{0,4} = 56 \Rightarrow \text{X: C}_4\text{H}_8$ (0.5 điểm)



TỰ LUẬN 148, 247, 349

CÂU	Ý	NỘI DUNG	ĐIỂM
1	a	$\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{a.s}} \text{CH}_3 - \text{CHCl} - \text{CH}_3 + \text{HCl}$	0,5
	b	$\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{Br}_2 \xrightarrow{40^\circ\text{C}} \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{Br}$	0,5
	c	$\text{C}_6\text{H}_6 + \text{Br}_2 \xrightarrow{\text{Fe, t}^\circ} \text{C}_6\text{H}_5\text{Br} + \text{HBr}$	0,5
2	a	Vì X tác dụng với brom theo tỉ lệ 1:1 nên CTTQ của X là C_nH_{2n} $\text{C}_n\text{H}_{2n} + \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_n\text{H}_{2n}\text{Br}_2$	0,25
		$\frac{2 \times 80}{14n + 2 \times 80} \times 100 = 74,08$	0,5
		$\rightarrow n = 4 \rightarrow \text{CTPT: C}_4\text{H}_8$	0,25
	b	CTCT của X là $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	0,5

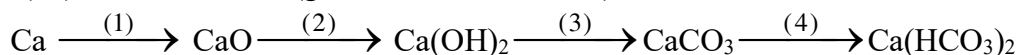
0

Phân đáp án câu trắc nghiệm:

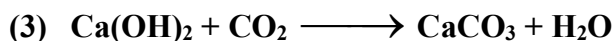
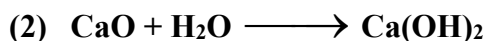
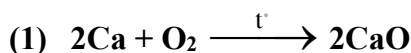
Mã đề Câu	141	242	340	184	283	382
1	B	A	D	C	A	B
2	D	D	D	D	D	C
3	A	A	B	B	A	B
4	A	D	D	A	D	C
5	A	B	C	C	B	D
6	D	B	B	A	A	A
7	C	C	A	B	B	C
8	C	C	A	D	B	C
9	D	C	B	B	C	A
10	A	B	C	A	C	D
11	A	D	B	A	A	C
12	C	C	D	D	D	A
13	B	C	D	C	D	B
14	D	D	B	B	A	B
15	D	B	A	C	A	A
16	C	B	D	B	B	D
17	A	C	D	C	A	D
18	B	B	D	C	A	B
19	B	A	D	C	B	B
20	B	B	B	A	C	C

TỰ LUẬN 141, 242, 340

Câu 1: (2đ) Viết các PTHH (ghi rõ điều kiện nếu có) theo sơ đồ sau:



Đáp án:



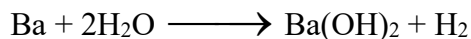
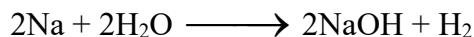
Câu 2: (1đ) Cho 18,3 gam hỗn hợp kim loại Na, Ba tan hết vào nước dư thấy thoát ra 4,48 lít khí (đktc) và dung dịch X. Cô cạn dung dịch X thu được m gam chất rắn khan.

a) Viết các PTHH xảy ra?

b) Tính giá trị của m?

Đáp án:

a) PTHH:



b) Tính m:

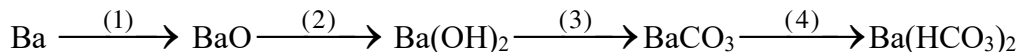
$$n_{\text{H}_2} = 0,2 \text{ mol} \Rightarrow n_{\text{OH}^-} = 2n_{\text{H}_2} = 0,4 \text{ mol}$$

$$\Rightarrow m = m_{\text{kim loại}} + m_{\text{OH}^-} = 18,3 + 0,4 \cdot 17 = 25,1 \text{ gam}$$

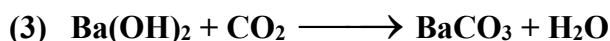
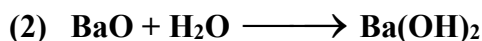
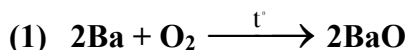
(HS giải theo cách khác đúng vẫn được đủ điểm)

TỰ LUẬN 184, 283, 382

Câu 1: (2đ) Viết các PTHH (ghi rõ điều kiện nếu có) theo sơ đồ sau:



Đáp án:



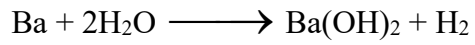
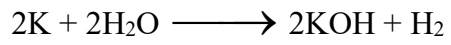
Câu 2: (1đ) Cho 21,5 gam hỗn hợp kim loại K, Ba tan hết vào nước dư thấy thoát ra 4,48 lít khí (đktc) và dung dịch X. Cô cạn dung dịch X thu được m gam chất rắn khan.

a) Viết các PTHH xảy ra?

b) Tính giá trị của m?

Đáp án:

a) PTHH:



b) Tính m:

$$n_{\text{H}_2} = 0,2 \text{ mol} \Rightarrow n_{\text{OH}^-} = 2n_{\text{H}_2} = 0,4 \text{ mol}$$

$$\Rightarrow m = m_{\text{kim loại}} + m_{\text{OH}^-} = 21,5 + 0,4 \cdot 17 = 28,3 \text{ gam}$$

(HS giải theo cách khác đúng vẫn được đủ điểm)