

Mã đề: 001

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM

Câu	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42
Đáp án	B	D	C	B	C	A	B	A	C	B	A	D	C	C
Câu	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56
Đáp án	A	D	B	B	A	B	B	A	B	C	C	D	B	B

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

II. PHẦN TỰ LUẬN

Câu hỏi	Nội dung	Điểm
Câu 1 (1,0 điểm)	Mỗi phương trình đúng được	0,25
Lưu ý: + Mỗi phản ứng chưa cân bằng và thiếu điều kiện trừ ½ số điểm của phương trình đó.		
Câu 2 (1,0 điểm)	$n\text{NaOH} = 0,2 \text{ ml}$	0,25
	$\text{NaOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{NaH}_2\text{PO}_4 + \text{H}_2\text{O}$	0,25
	$V \text{H}_3\text{PO}_4 = 0,2 \text{ lít}$	0,25
	$m\text{NaH}_2\text{PO}_4 = 120 \times 0,2 = 24 \text{ gam}$	0,25
Lưu ý: + Phương trình chưa cân bằng thì trừ ½ số điểm của phương trình. + Phần tính toán liên quan đến PTHH mà chưa cân bằng phương trình sẽ không cho điểm. + Nếu học sinh có cách giải khác đúng, cho điểm tương đương.		
Câu 3 (0,5 điểm)	Nhận biết các chất	0,25
	* Nếu thiếu hoặc viết sai phương trình ở mỗi phần thì trừ một nửa số điểm của mỗi phần. * Nếu học sinh nhận biết theo cách khác đúng, cho điểm tương đương.	0,25
Câu 4 (0,5 điểm)	X là $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	0,5

Mã đề: 002

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM

Câu	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42
Đáp án	C	B	A	B	D	A	C	D	B	C	D	A	A	C
Câu	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56
Đáp án	A	D	B	A	D	B	A	C	C	C	A	C	B	C

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

II. PHẦN TỰ LUẬN

Câu hỏi	Nội dung	Điểm
Câu 1 (1,0 điểm)	Mỗi phương trình đúng được	0,25
Lưu ý: + Mỗi phản ứng chưa cân bằng và thiếu điều kiện trừ ½ số điểm của phương trình đó.		
Câu 2 (10 điểm)	$n_{H_3PO_4} = 0,05 \text{ mol};$	0,25
	$2NaOH + H_3PO_4 \rightarrow Na_2HPO_4 + 2H_2O$	0,25
	$n_{Na_2HPO_4} = n_{H_3PO_4} = 0,05 \text{ mol}; n_{NaOH} = 2 n_{H_3PO_4} = 0,1 \text{ mol}$	0,25
	$m_{Na_2HPO_4} = 7,1(g); V_{NaOH} = 100 (ml)$	0,25
Lưu ý: + Phương trình chưa cân bằng thì trừ ½ số điểm của phương trình. + Phần tính toán liên quan đến PTHH mà chưa cân bằng phương trình sẽ không cho điểm. + Nếu học sinh có cách giải khác đúng, cho điểm tương đương.		
Câu 3 (0,5 điểm)	Nhận biết đúng các chất	0,25
	Viết phương trình đúng	0,25
Câu 4 (0,5 điểm)	X là $Cu(NO_3)_2 \cdot 7H_2O$	0,5