

I. TRẮC NGHIỆM(7đ)(ĐỀ TRỘN 2)

Mã 001

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
Đ/a	C	A	A	D	A	D	B	C	B	A	B	B	A	C

Câu	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
Đ/a	B	A	C	C	C	B	D	D	D	D	A	D	B	C

Mã 002

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
Đ/a	C	A	B	B	A	A	A	B	C	C	A	A	C	A

Câu	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
Đ/a	B	C	B	B	B	D	C	D	D	D	D	C	D	D

Mã 003

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
Đ/a	C	A	B	D	A	C	C	D	A	D	C	C	A	D

Câu	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
Đ/a	A	B	B	D	B	C	A	A	D	B	C	B	D	B

Mã 004

Câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
Đ/a	B	C	B	A	A	C	B	D	B	D	C	C	D	D

Câu	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
Đ/a	A	D	B	C	A	A	C	A	D	B	A	D	B	C

II. TỰ LUẬN(3đ):

Câu	Đáp án	Điểm
Câu 1		(1đ)
	<p>Theo đầu bài ta có : $p + e + n = 36$. Mà: $p = e$ nên ta có $2p + n = 36$ (1) Mặt khác : $p + n = 24$ (2) Kết hợp (1) và (2) ta có : $\begin{cases} 2p+n=36 \\ p+n=24 \end{cases}$ giải ra ta được $\begin{cases} p=12 \\ n=12 \end{cases}$ Vậy $p=e=12$; $n=12$</p>	<p>0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ</p>
Câu 2		1đ
	<p>Oxide cao nhất của nguyên tố R có dạng R_2O_5 nên R thuộc nhóm VA. Hợp chất với hydrogen là RH_3. Theo bài ra, ta có: $\%R = \frac{R \cdot 100}{R + 1.3} = 91,18 \Rightarrow R = 31$. Vậy R là phosphorus (P), công thức hợp chất với hydrogen là PH_3.</p>	<p>0,25đ 0,5đ 0,25đ</p>
Câu 3		1đ
	<p>a. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^1$ chu kì 4 (do có 4 lớp electron), nhóm IB (do có 1 electron hóa trị, nguyên tố d). b. $\%_{17}^{35}Cl = 100\% - 24,23\% = 75,77\%$ $\Rightarrow \overline{A}_{Cl} = \frac{37 \cdot 24,23 + 35 \cdot 75,77}{100} = 35,4846$ \Rightarrow % về khối lượng của $^{37}_{17}Cl$ trong $HClO_4 = \frac{37 \cdot 24,23\%}{1 + 35,4846 + 16 \cdot 4} \cdot 100 = 8,92\%$</p>	<p>0,25đ 0,25đ 0,25đ 0,25đ</p>