

**HƯỚNG DẪN CHẤM**  
**ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I- MÔN HÓA HỌC- LỚP 10- 2022- 2023**

**A/ TRẮC NGHIỆM**

Đề\câu	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15
301	D	C	B	B	D	B	D	B	B	A	C	D	A	B	A
302	B	A	B	C	D	D	D	C	C	C	A	D	D	C	B
303	D	B	B	C	A	D	C	C	D	D	C	C	D	C	D
304	B	A	A	A	D	B	B	D	B	C	C	A	A	C	A
305	D	A	A	A	B	D	D	A	C	D	B	A	C	D	B
306	A	D	D	C	B	B	A	A	A	D	C	B	C	C	A
307	D	B	A	D	D	C	B	A	A	B	B	C	B	C	C
308	C	B	A	D	B	C	B	B	A	D	B	B	D	D	A

**B/ TỰ LUẬN**

**Mã đề: 301, 303, 305, 307.**

Nội dung	Điểm
<b>Câu 1</b>	<b>2,0</b>
a. $e = p = 17$ ; $n=18$ => Y là Cl.	0,25
- Viết đúng cấu hình	0,25
- Biểu diễn đúng cấu hình e theo orbital	0,25
- Xác định đúng số e độc thân: 1	0,25
b. Y là phi kim vì có 7 e lớp ngoài cùng	0,5
c. $A = 35$ .	0,25
- Kí hiệu: ${}_{17}^{35}\text{Cl}$ .	0,25
<b>Câu 2</b>	<b>2,0</b>
a. $\text{RH}_4 \Rightarrow \text{RO}_2$ Xác định R= 28 R là Si	0,25 0,5 0,25
b. - Biểu diễn đúng 2 quá trình nhường, nhận e	0,5
- Các ion hút nhau	0,25
- Pt phản ứng	0,25
<b>Câu 3</b>	<b>1,0</b>
- Chưa vượt mức cho phép	0,25  0,25 0,5
- Vì:	
+ Lượng muối ăn 1 người sử dụng là: $12 / 3 = 4\text{g}$	
+ Lượng sodium có trong 4 g muối ăn = $23 \times 1000 \times 4 / 58,5 = 1572,65$ mg nên lượng muối ăn mỗi ngày như vậy chưa vượt mức cho phép.	

**Mã đề: 302, 304, 306, 308.**

Nội dung	Điểm
<b>Câu 1</b>	<b>2,0</b>
a. $e = p = n = 12$ => X là Mg.	0,25
- Viết đúng cấu hình	0,25
- Biểu diễn đúng cấu hình e theo orbital	0,25
- Xác định đúng số e độc thân: 0	0,25
b. X là kim loại vì có 2 e lớp ngoài cùng	0,5
c. $A = 24$ .	0,25
- Kí hiệu: ${}_{12}^{24}\text{Mg}$	0,25
<b>Câu 2</b>	<b>2,0</b>
a. $\text{RO}_3 \Rightarrow \text{RH}_2$ Xác định R = 32	0,25
R là S	0,5
	0,25
b. - Biểu diễn đúng 2 quá trình nhường, nhận e	0,5
- Các ion hút nhau	0,25
- Pt phản ứng	0,25
<b>Câu 3</b>	<b>1,0</b>
- Vượt mức cho phép	
- Vì:	
+ Lượng muối ăn 1 người sử dụng là: $12,6 / 2 = 6,3 \text{ g}$	0,25
+ Lượng sodium có trong 6,3 g muối ăn = $23 \times 1000 \times 6,3 / 58,5 =$	0,25
2476,92 mg nên lượng muối ăn mỗi ngày như vậy vượt mức cho phép.	0,5