

TRƯỜNG THPT HUỖNH NGỌC HUỆ
TỔ HÓA HỌC

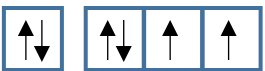
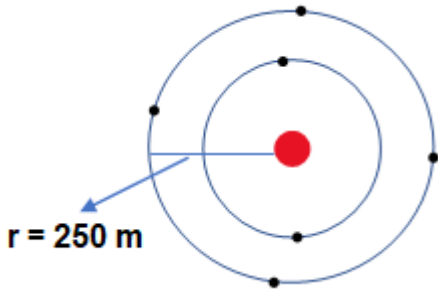
HƯỚNG DẪN CHẤM
ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ 1 NĂM HỌC 2022 – 2023
MÔN HÓA HỌC, LỚP 10

I/ PHẦN TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN: (5,0 điểm)

MĐ Câu	301	302	303	304
1	A	D	C	B
2	C	C	B	A
3	A	C	D	B
4	D	B	D	A
5	B	A	A	C
6	A	A	A	B
7	D	C	C	A
8	A	D	C	C
9	B	B	A	D
10	A	B	A	B
11	B	A	B	D
12	C	D	B	D
13	C	C	C	A
14	C	C	A	A
15	D	A	D	C

II/ PHẦN TỰ LUẬN: (5,0 điểm)

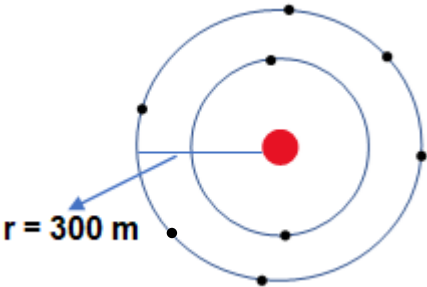
NHÓM CÁC MÃ ĐỀ 301, 303

CÂU	NỘI DUNG	ĐIỂM ĐẠT ĐƯỢC				
		MỨC 1	MỨC 2	MỨC 3	MỨC 4	MỨC 5
1	a/ (1) $P = 16$ (2) $N = 33 - 16 = 17$ (3) $\frac{N}{P} = \frac{17}{16} \approx 1,063$ HS có thể tính $\frac{N}{P} = \frac{33-16}{16} \approx 1,063$	Đầy đủ 0,5đ	Làm tròn sai số với (3) 0,4 đ	Đúng (1) và (2) 0,3 đ	Chỉ đúng (2) 0,2đ	Chỉ đúng (1) 0,1đ
	+ Điện tích vỏ: $-(16 \times 1,602 \cdot 10^{-19}) = -25,632 \cdot 10^{-19} \text{C}$	Đầy đủ 0,3đ	Đúng số, không có dấu 0,1đ			
	b. (1) Cấu hình: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$ (2) Phân bố vào ô orbital: 	Đầy đủ 0,7đ	Đúng (1) và (2) 0,5đ	Chỉ đúng (1) 0,3đ	Chỉ đúng (2) 0,2đ	
	(3) X có 2 electron độc thân c. (1) X là nguyên tố phi kim (2) Vì có 6 electron ở lớp ngoài cùng	Đầy đủ 0,5đ	Chỉ đúng (1) 0,3đ			
2	a/ (1) $r = \frac{5 \cdot 10^4}{2} = 25000 \text{cm} = 250 \text{m}$ (2) Vẽ mô hình 	Đầy đủ 1,0đ	Chỉ đúng (2) 0,8đ	Chỉ có (2) nhưng không biểu thị giá trị r 0,5đ	Chỉ có (2) nhưng không biểu thị giá trị r và vẽ không đảm bảo: độ lớn của hạt electron so với hạt nhân, các vòng méo mó 0,3đ	Chỉ có (1) 0,2đ
	b/ (1) Mô hình này có kích thước lớn (bán kính 250 m) nên:	Đầy đủ	Chỉ đúng (1), (2) và (3)	Chỉ đúng (1) với (2) hoặc (1) với (3)	Chỉ đúng (1)	

	(2) Khó thực hiện với những vật liệu đơn giản. (3) Không thể trưng bày ở sân trường. (4) Như vậy, mô hình này không khả thi.	0,5đ	0,3đ	0,2đ	0,1đ	
3	a. (1) Theo các phổ khối đã cho, chlorine có 2 đồng vị ứng với số khối lần lượt là 35 và 37. (2) Gọi x là % số nguyên tử của ^{35}Cl $\Rightarrow \frac{35.x + 37(100 - x)}{100} = 35,4848$ (3) $x = 75,76$ (4) Vậy % số nguyên tử của $^{35}\text{Cl} = 75,76\%$ % số nguyên tử của $^{37}\text{Cl} = 24,24\%$ (5) Phổ khối của chlorine là hình 3 .	- Phải đúng đủ 5 ý: 1,0đ - 0,2đ/ý đúng.				
	b. (1) Ta thấy giá trị $\bar{A}$ gần với 35 hơn 37 (2) $\Rightarrow$ % số nguyên tử của ^{35}Cl nhiều hơn (3) $\Rightarrow$ Phổ khối của chlorine là hình 3 .	Đầy đủ 0,5đ	Chỉ đúng (1) và (2) 0,3đ	Chỉ đúng (1) 0,2đ		

NHÓM CÁC MÃ ĐỀ 302, 304

CÂU	NỘI DUNG	ĐIỂM ĐẠT ĐƯỢC				
		MỨC 1	MỨC 2	MỨC 3	MỨC 4	MỨC 5
1	a/ (1) $P = 15$ (2) $N = 31 - 15 = 16$ (3) $\frac{N}{P} = \frac{16}{15} \approx 1,067$ HS có thể tính $\frac{N}{P} = \frac{31-15}{15} \approx 1,067$	Đầy đủ 0,5đ	Làm tròn sai số với (3) 0,4 đ	Đúng (1) và (2) 0,3 đ	Chỉ đúng (2) 0,2đ	Chỉ đúng (1) 0,1đ
	+ Điện tích vỏ: $-(15 \times 1,602 \cdot 10^{-19}) = -24,030 \cdot 10^{-19} \text{ C}$	Đầy đủ 0,3đ	Đúng số, không có dấu 0,1đ			
	b. (1) Cấu hình: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$ (2) Phân bố vào ô orbital:  (3) X có 3 electron độc thân	Đầy đủ 0,7đ	Đúng (1) và (2) 0,5đ	Chỉ đúng (1) 0,3đ	Chỉ đúng (2) 0,2đ	

	c. (1) X là nguyên tố phi kim (2) Vì có 5 electron ở lớp ngoài cùng	Đầy đủ 0,5đ	Chỉ đúng (1) 0,3đ			
2	a/ (1) $r = \frac{6.10^4}{2} = 30000 \text{ cm} = 300 \text{ m}$ (2) Vẽ mô hình 	Đầy đủ 1,0đ	Chỉ đúng (2) 0,8đ	Chỉ có (2) nhưng không biểu thị giá trị r	Chỉ có (2) nhưng không biểu thị giá trị r và vẽ không đảm bảo: độ lớn của hạt nhân, các vòng méo mó	Chỉ có (1) 0,2đ
	b/ (1) Mô hình này có kích thước lớn (bán kính 300 m) nên: (2) Khó thực hiện với những vật liệu đơn giản. (3) Không thể trưng bày ở sân trường. (4) Như vậy, mô hình này không khả thi.	Đầy đủ 0,5đ	Chỉ đúng (1), (2) và (3) 0,3đ	Chỉ đúng (1) với (2) hoặc (1) với (3) 0,2đ	Chỉ đúng (1) 0,1đ	
3	a. (1) Theo các phổ khối đã cho, chlorine có 2 đồng vị ứng với số khối lần lượt là 35 và 37. (2) Gọi x là % số nguyên tử của ^{35}Cl $\Rightarrow \frac{35.x + 37(100 - x)}{100} = 35,4848$ (3) $x = 75,76$ (4) Vậy % số nguyên tử của $^{35}\text{Cl} = 75,76\%$ % số nguyên tử của $^{37}\text{Cl} = 24,24\%$ (5) Phổ khối của chlorine là hình 3 .	- Phải đúng đủ 5 ý: 1,0đ - 0,2đ/ý đúng.				
	b. (1) Ta thấy giá trị A gần với 35 hơn 37 (2) $\Rightarrow$ % số nguyên tử của ^{35}Cl nhiều hơn (3) $\Rightarrow$ Phổ khối của chlorine là hình 3 .	Đầy đủ 0,5đ	Chỉ đúng (1) và (2) 0,3đ	Chỉ đúng (1) 0,2đ		