

SỞ GD&ĐT HẢI DƯƠNG
TRƯỜNG THPT BÌNH GIANG
ĐỀ CHÍNH THỨC
(Hướng dẫn chấm có 02 trang)

HƯỚNG DẪN CHẤM
ĐỀ KHẢO SÁT LẦN 1
NĂM HỌC: 2024 - 2025
MÔN: HOÁ HỌC, LỚP 10

Thời gian làm bài: 50 phút, không kể thời gian phát đề

ĐÁP ÁN

PHẦN I. (4,5 điểm) Câu trắc nghiệm nhiều phương án lựa chọn: *Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 18. Mỗi câu hỏi thí sinh chỉ chọn một phương án đúng. Mỗi câu đúng được 0,25đ*

Mã đề	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
101	A	B	A	B	B	D	A	B	A	A	B	B	B	D	D	C	D	D
102	A	C	D	B	A	C	A	C	D	C	A	C	B	A	A	C	C	C
103	D	D	B	D	B	B	C	B	D	D	C	A	D	B	C	B	A	C
104	D	D	A	D	A	C	C	C	D	A	C	D	C	C	C	B	D	B

PHẦN II. (4,0 điểm) Câu hỏi trắc nghiệm đúng sai: *Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 4. Trong mỗi ý a, b), c), d) ở mỗi câu, thí sinh chọn đúng hoặc sai. Trong một câu: đúng 1 ý được 0,1đ; đúng 2 ý được 0,25đ; đúng 3 ý được 0,5đ; đúng 4 ý được 1,0đ*

Mã đề - câu		1	2	3	4
101	a)	Sai	Đúng	Sai	Đúng
	b)	Đúng	Đúng	Đúng	Sai
	c)	Đúng	Sai	Sai	Sai
	d)	Sai	Sai	Đúng	Sai
102	a)	Sai	Đúng	Đúng	Sai
	b)	Đúng	Sai	Sai	Sai
	c)	Sai	Sai	Đúng	Đúng
	d)	Đúng	Đúng	Sai	Sai
103	a)	Sai	Sai	Sai	Sai
	b)	Đúng	Đúng	Sai	Sai
	c)	Đúng	Sai	Đúng	Đúng
	d)	Sai	Đúng	Đúng	Sai
104	a)	Sai	Sai	Sai	Sai
	b)	Sai	Đúng	Đúng	Sai
	c)	Đúng	Đúng	Đúng	Sai
	d)	Đúng	Sai	Sai	Đúng

PHẦN III. (1,5 điểm) Câu trắc nghiệm trả lời ngắn. *Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 6. Mỗi câu đúng được 0,25đ*

Mã đề	1	2	3	4	5	6
101	24	8	3	20,2	3	8
102	32	4	3	24,3	1	16
103	24	8	3	20,2	3	8

104	32	4	3	24,3	1	16
-----	----	---	---	------	---	----

LỜI GIẢI CHI TIẾT MỘT SỐ CÂU VẬN DỤNG

PHẦN I. (Mã 101)

Câu 15: Fluorine và hợp chất của nó được sử dụng làm chất chống sâu răng, chất cách điện, chất làm lạnh, vật liệu chống dính,...



Xét nguyên tử fluorine chứa 9 electron và 10 neutron. Cho các phát biểu sau:

- (a) Nguyên tố fluorine được kí hiệu là F.
 - (b) Nguyên tử fluorine này chỉ được cấu tạo bởi hạt electron và neutron.
 - (c) Số hiệu nguyên tử fluorine là 9.
 - (d) Số hạt không mang điện trong nguyên tử fluorine này là 10.
 - (e) Nguyên tử fluorine tạo được ion F^- có chứa 8 electron.
 - (g) Hợp chất NaF được dùng làm thuốc chống sâu răng thuộc loại chất vô cơ là muối.
- Số phát biểu đúng là

- A. 1. B. 3. C. 2. D. 4.

Phát biểu đúng là: a, c, d, g.

Câu 16: Từ hai đồng vị hydrogen 1_1H và 2_1H , số loại phân tử H_2 có thể được tạo thành là

- A. 1. B. 2. C. 3. D. 4.

Số phân tử H_2 có thể tạo ra là: $^1_1H\ ^1_1H$, $^1_1H\ ^2_1H$, $^2_1H\ ^2_1H$

Câu 18: Nguyên tử Y có tổng số hạt proton, electron, neutron là 60 hạt; trong đó số hạt mang điện gấp đôi số hạt không mang điện. Phát biểu nào sau đây **sai**?

- A. Nguyên tử Y có 20 neutron. B. Kí hiệu nguyên tử Y là $^{40}_{20}Ca$.
 C. Nguyên tử Y có số hạt mang điện là 40. D. Nguyên tử Y thuộc nguyên tố Caesium.

Gọi số hạt của nguyên tử Y là p, n, e (p=e).

Theo giả thiết ta có: $2p + n = 60$ (1)

$$2p = 2n \Rightarrow p = n \text{ (2)}$$

$$(1), (2) \Rightarrow p = n = e = 60:3 = 20.$$

Y là $^{40}_{20}Ca$ thuộc nguyên tố calcium chứ không phải caesium.

PHẦN III. Câu trắc nghiệm trả lời ngắn. Thí sinh trả lời từ câu 1 đến câu 6

Câu 6.

$$* 2P_X + nP_Y = 46 \text{ (1)}$$

$$* \%m_{X(A)} = \frac{2A_X}{2A_X + nA_Y} \cdot 100 = \frac{2(P_X + N_X)}{2(P_X + N_X) + n(P_Y + N_Y)} \cdot 100 = 82,98 \text{ (2)}$$

$$N_X - P_X = 1 \Rightarrow N_X = P_X + 1 \text{ (3); } P_Y = N_Y \text{ (4)}$$

$$* \text{Thay (1), (3), (4) vào (2)} \Rightarrow P_X = 19;$$

$$\Rightarrow nP_Y = 8 \Rightarrow n = 1; P_Y = 8; N_Y = 8; A_Y = 8 + 8 = 16.$$

Số proton của Y là 8, nguyên tử khối là 16.

GV ra đề thi

Nguyễn Thị Nhung