|  |  |
| --- | --- |
| SỞ GDĐT 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  và , số loại phân tử H2 có thể được tạo thành là

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

**Số phân tử H2 có thể tạo ra là:** ; ; 

**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 

**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 => p = n (2)**

**(1), (2) => p = n = e = 60:3 = 20**.

Y là 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.**

\* 2PX + nPY = 46 (1)

\* %mX(A) = = 82,98 (2)

NX – PX = 1 => NX = PX + 1 (3); PY = NY (4)

\* Thay (1), (3), (4) vào (2) => PX = 19;

=> nPY = 8 => n = 1; **PY = 8**; NY = 8; **AY = 8 + 8 = 16**.

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

GV ra đề thi

***Nguyễn Thị Nhung***