|  |  |
| --- | --- |
| **SỞ GD & ĐT TIỀN GIANG**  **TRƯỜNG THCS – THPT**  **PHÚ THẠNH**  **ĐỀ CHÍNH THỨC** | **ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM**  **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ 1**  **NĂM HỌC 2022 - 2023**  **Môn : KHTN, Lớp 7** |

**A. TRẮC NGHIỆM (3,0 điểm)**

**\* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Mã đề: 132** | |  | **Mã đề: 209** | |  | **Mã đề: 357** | |  | **Mã đề: 485** | |
| **Câu** | **Đáp án** | **Câu** | **Đáp án** | **Câu** | **Đáp án** | **Câu** | **Đáp án** |
| **1** | D | **1** | C | **1** | C | **1** | C |
| **2** | C | **2** | B | **2** | C | **2** | A |
| **3** | A | **3** | C | **3** | B | **3** | A |
| **4** | D | **4** | D | **4** | C | **4** | D |
| **5** | A | **5** | A | **5** | C | **5** | D |
| **6** | A | **6** | C | **6** | B | **6** | D |
| **7** | A | **7** | D | **7** | C | **7** | D |
| **8** | A | **8** | B | **8** | D | **8** | A |
| **9** | D | **9** | C | **9** | D | **9** | D |
| **10** | A | **10** | C | **10** | C | **10** | C |
| **11** | D | **11** | B | **11** | A | **11** | A |
| **12** | A | **12** | C | **12** | B | **12** | C |

**B. PHẦN TỰ LUẬN (7,0 điểm)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Điểm** |
| **Câu 13: (1,5 điểm)** | (1): nguyên tử  (2): hạt nhân  (3): lớp vỏ elcetron  (4): hạt nhân  (5): proton  (6): neutron | 0,25 điểm  0,25 điểm 0,25 điểm  0,25 điểm  0,25 điểm 0,25 điểm |
| **Câu 14: (1,5 điểm)** | 1. Có 3 lớp electron 2. Có e ở lớp ngoài cùng   Quan sát mô hình dưới đây, cho biết số proton, số electron | 0,25 điểm  0,25 điểm  1,0 điểm |
| **Câu 15: (1,0 điểm)** | 1. KLPT của NH3 là: 14 + 1.3 = 17(amu)   KLPT của H2SO4 là: 1.2 + 32 + 16.4 = 98(amu) | 0,5 điểm  0,5 điểm |
| **Câu 16: (1,0 điểm)** | * Liên kết cộng hóa trị là liên kết được hình thành bởi sự dùng chung electron giữa hai nguyên tử | 0,5 điểm  0,5 điểm |
| **Câu 17: (1,0 điểm)** | a. Gọi hóa trị của Fe trong hợp chất Fe2O3 là a.  Áp dụng quy tắc hóa trị ta có: a.2 = II.3 ⬄ a=III  b, Trong công thức Fe2O3  - %mFe = = = 70% | 0,5 điểm  0,5 điểm |
| **Câu 18: (0,5 điểm)** | Công thức của hợp chất là X2O  Ta có 2X + 16 = 2.31   * X = 23 (Na)   X là sodium | 0,25 điểm  0,25 điểm |
| **Câu 19: (0,5 điểm)** | -Kim cương được dung chủ yếu để chế tạo mũi dao cắt kim loại, thủy tinh, làm đồ trang sức, đá quý …  -Than chì được dung làm nhiên liệu đốt cung cấp nhiệt lượng, chế tạo điện cực, bút chì … | 0,25 điểm  0,25 điểm |