**TRƯỜNG THCS HÒA BÌNH KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I**

**NĂM HỌC: 2022-2023**

**( Đề 2) MÔN: KHTN - LỚP 7**

*(Gồm 02 trang)* **Thời gian: 90 phút**

*(Không kể thời gian giao đề)*

**ĐỀ**

**A. TRẮC NGHIỆM: 4 điểm.**

**Chọn phương án trả lời đúng trong các câu sau:**

**Câu 1.** Để đo chiều dài của cái bàn, ta dùng dụng cụ đo nào?

A. Đồng hồ bấm giờ. B. Cân đòn.

C. Thước mét. D. Nhiệt kế

**Câu 2.** “Nhìn thấy bầu trời âm u và trên sân trường có vài chú chuồn chuồn bay là là trên mặt đất, có thể trời sắp có mưa”. Kĩ năng được thể hiện qua trường hợp này là

A. Kĩ năng dự báo. B. Kĩ năng liên kết.

C. Kĩ năng quan sát. D. Kĩ năng phân loại.

**Câu 3.**Để đo thời gian chuyển động của một vật chuyển động nhanh trên một quãng đường, để tránh việc sai số lớn người ta thường dùng

A. Đồng hồ.

B. Đồng hồ bấm giây.

C. Cổng quang điện.

D. Đồng hồ đo thời gian hiện số dùng cổng quang điện.

**Câu 4**. “Người câu cá thấy cần câu bị uốn cong và dây cước bị kéo căng, có lẽ một con cá to đã cắn câu”. Kĩ năng được thể hiện qua trường hợp này là

A. Kĩ năng đo. B. Kĩ năng liên kết.

C. Kĩ năng quan sát D. Kĩ năng dự báo.

**Câu 5.** Khối lượng của nguyên tử được tính bằng đơn vị

A. gam. B. amu. C. ml. D. kg.

**Câu 6.** Trong các nguyên tử sau, nguyên tử nào có khối lượng nguyên tử nhỏ nhất?

A. Na. B. O. C. Ca. D. H.

**Câu 7.** Kí hiệu hóa học của kim loại Carbon là:

A. Ca. B. C C. Cu D. Cr.

**Câu 8.** Nguyên tử Fluorine có 9 proton và 10 neutron. Khối lượng của nguyên tử fluorine là

A. 19. B. 10. C. 9. D. 28

**Câu 9.** Các hạt cấu tạo nên hầu hết các nguyên tử là

A. Electron, proton và neutron. B. Electron và neutron.

C. Proton và neutron. D. Electron và proton.

**Câu 10.** Nguyên tố khí hiếm thuộc nhóm nào sau đây trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học?

A. Nhóm IA. B. Nhóm VIIA.

C. Nhóm IIA. D. Nhóm VIIIA.

**Câu 11:** Bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học được sắp xếp theo nguyên tắc nào?

A. Chiều nguyên tử khối tăng dần

B. Chiều điện tích hạt nhân tăng dần.

C. Tính kim loại tăng dần.

D. Tính phi kim tăng dần.

**Câu 12.** Hiện nay có bao nhiêu chu kì trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học?

A. 5. B. 7. C. 8. D. 9.

**Câu 13.** Đơn chất là

A.Chất được tạo nên từ một nguyên tố hóa học.

B. Chất được tạo nên từ hai nguyên tố hóa học.

C. Chất được tạo nên từ ba nguyên tố hóa học.

D. Chất được tạo nên từ nhiều nguyên tố hóa học.

**Câu 14.** Chất nào sau đây là hợp chất

A. Khí Nitrogen do nguyên tố N tạo nên.

B. Kim loại copper do nguyên tố Cu tạo nên.

C. Ethanol do 3 nguyên tố C, H và O tạo nên.

D. Khí Fluorine do nguyên tố F tạo nên.

**Câu 15.** Nhóm hợp chất nào sau đây đều là hợp chất ion?

A. H2S, Na2O; B. CH4, CO2; C. SO2, NaCl. D. CaO, KCl;

**Câu 16.** Hóa trị của các nguyên tố H, O, Al, trong hợp chất lần lượt là:

A. I, II, III B. III, II, I

C. II, I, III D. II, III, III.

**B. TỰ LUẬN : 6 điểm**

**Câu 17.( 1 điểm )**

Trình bày khái niệm về nguyên tố hóa học? Viết kí hiệu hóa học của nguyên tố chiếm tỉ lệ phần trăm cao nhất trong cơ thể người?

**Câu 18.( 2 điểm )**

Dựa vào bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học em hãy :

a. Xác định vị trí ( ô nguyên tố, chu kì, nhóm) của nguyên tố Sodium (Na)

b. Cho biết tên, kí hiệu hóa học, số hiệu nguyên tử và khối lượng nguyên tử của nguyên tố X ở vị trí ô số 6 thuộc chu kì 2, nhóm IVA trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hoá học.

**Câu 19**. **( 2 điểm )**

Tính phần trăm các nguyên tố có trong hợp chất sau:

1. CaCO3
2. CuSO4?

( Biết O = 16 amu; C= 12 amu; Ca = 40 amu; Cu = 64 amu; S = 32 amu )

**Câu 20.( 1điểm )**

Hợp chất A có công thức FexOy, trong đó Fe chiếm 70% theo khối lượng. Khối lượng phân tử (A) là 160 amu. Xác định công thức hoá học của hợp chất (A).

( Biết Fe = 56 amu, O = 16 amu)

**-----Hết----**

***Ghi chú : Học sinh được sử dụng bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học.***

**TRƯỜNG THCS HÒA BÌNH KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ I**

**NĂM HỌC: 2022-2023**

**( HDC Đề 2) MÔN: KHTN - LỚP 7**

*(Gồm 01 trang)* **Thời gian: 90 phút**

*(Không kể thời gian giao đề)*

**HƯỚNG DẪN CHẤM**

**A. TRẮC NGHIỆM: 4,0 điểm (đúng mỗi câu được 0,25 điểm)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu 1** | **Câu 2** | **Câu 3** | **Câu 4** | **Câu 5** | **Câu 6** | **Câu 7** | **Câu 8** |
| **C** | **A** | **D** | **C** | **B** | **D** | **B** | **A** |
| **Câu 9** | **Câu 10** | **Câu 11** | **Câu 12** | **Câu 13** | **Câu 14** | **Câu 15** | **Câu 16** |
| **A** | **D** | **B** | **B** | **A** | **C** | **D** | **A** |

**B. TỰ LUẬN: 6,0 điểm**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Biểu điểm** |
| **Câu 17**  **1,0 đ.** | - Tập hợp những nguyên tử cùng loại, có cùng số proton trong hạt nhân được gọi là nguyên tố hóa học.  - Nguyên tố nguyên tố chiếm tỉ lệ phần trăm cao nhất trong cơ thể người là oxygen, Kí hiệu hóa học là O. | 0,5đ  0,5đ |
| **Câu 18**  **2,0 đ** | a. Nguyên tố Sodium (Na) : ô số 11, chu kỳ 3, nhóm IA  b)Tên: Carbon. Kíhiệuhóahọc: C  Số hiệu nguyên tử 6  Khốilượng nguyên tử: 12 | 1,0 đ  1,0 đ |
| **Câu 19 2,0 đ** | a. Phân tử CO2 có khối lượng : 12+16 x 2= 44 amu  % C    b.Phân tử CuSO4 có khối lượng : 64+32+4x16= 160 amu  % Cu  % S | 1,0 đ  1,0 đ |
| **Câu 20 1,0đ** | Với công thức FexOy,ta có:  %Fe =  %O=  Vậy công thức hóa học hợp chất Y là: Fe2O3 | 0,25đ  0,25 đ  0,5 đ |

**-----Hết----**