|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| UBND QUẬN KIẾN AN**TRƯỜNG THCS NAM HÀ**

|  |
| --- |
| **MÃ ĐỀ 01** |

 | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I****MÔN KHOA HỌC TỰ NHIÊN LỚP 7****Năm học 2023 – 2024**Thời gian: 60 phút *(Không kể thời gian giao đề)**(Đề thi gồm 03 trang)* |

**I. TRẮC NGHIỆM *(4,0 điểm).*** *Chọn phương án đúng.*

**Câu 1:** Cho các bước thực hiện kĩ năng đo sau:

(1) Thực hiện phép đo, ghi kết quả đo và xử lí số liệu đo.

(2) Nhận xét độ chính xác của kết quả đo, căn cứ vào loại dụng cụ đo và cách đo.

(3) Ước lượng để lựa chọn dụng cụ thiết bị đo phù hợp.

(4) Phân tích kết quả và thảo luận về kết quả nghiên cứu thu được.

Để thực hiện đo ta thực hiện theo các bước sau:

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

**Câu 2:** Hiện tượng nào sau đây không phải là hiện tượng tự nhiên thông thường trên trái đất?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  |  | Xử lý rác thải sinh hoạt bằng phương pháp đốt có tốt không? |  |
| A. Hạn hán | B. Mưa dông kèm theo sấm sét | C. Công nhân đốt rác | D. Lũ lụt |

**Câu 3:** Phương pháp tìm hiểu môn khoa học tự nhiên gồm các nội dung:

1. Đưa ra các dự đoán khoa học để giải quyết các vấn đề.

2. Thực hiện kế hoạch kiểm tra dự đoán.

3. Viết báo cáo. Thảo luận và trình bày báo cáo khi được yêu cầu.

4. Lập kế hoạch kiểm tra dự đoán.

5. Đề xuất vấn đề cần tìm hiểu.

 Thứ tự đúng của phương pháp tìm hiểu môn khoa học tự nhiên là:

|  |  |
| --- | --- |
| A. 1 - 2 -3 -4 -5. | B. 5 - 1 - 4 - 2 - 3. |
| C. 1 - 3 - 5 - 2 -4. | D. 5 - 4 -3 - 2 -1. |

**Câu 4:** Trong các đồng hồ sau đồng hồ nào là dồng hồ đo thời gian hiện số sử dụng cổng quang?

|  |  |
| --- | --- |
| A. Đồng hồ nước.C. Đồng hồ cát. | B. Đồng hồ đo thời gian hiện số.D. Đồng hồ điện tử. |

**Câu 5:** Nguyên tử có khả năng liên kết với nhau do nhờ có loại hạt nào?

A. Electron. B. Proton. C. Nơtron. D. Tất cả đều sai.

**Câu 6:** Nguyên tử khối là khối lượng của một nguyên tử tính bằng đơn vị nào?

A. gam B. kilôgam C. amu D. cả 3 đơn vị trên

**Câu 7:** Đây là sơ đồ nguyên tử nguyên tố nào?



A. Na. B. N. C. Al. D. O.

**Câu 8:** Nguyên tố Aluminium kí hiệu là gì:

A. Al. B. Fe. C. Ag. D. Ar.



**Câu 9:** Đơn chất là chất tạo nên từ:

A. một chất. B. một nguyên tố hoá học.

C. một nguyên tử. D. một phân tử.

**Câu 10:** Dựa vào dấu hiệu nào sau đây để phân biệt phân tử đơn chất với phân tử hợp chất?

A. Hình dạng của phân tử. B. Kích thước của phân tử.

C. Số lượng nguyên tử trong phân tử. D. Nguyên tử cùng loại hay khác loại.

**Câu 11:** Các chất là hợp chất gồm:

A. NO2; Al2O3; N2 B. HgSO4, Cl2, ZnO

C. CaO, MgO, H2SO4 D. H2O, Ag, NO

**Câu 12:** Phân tử khối của hợp chất H2SO4 là

A. 68. B. 78. C. 88. D. 98.

**Câu 13:** Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học được sắp xếp theo nguyên tắc

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 14:** Số thứ tự nhóm trong bảng hệ thống tuần hoàn cho biết

A. số electron lớp ngoài cùng. B. số thứ tự của nguyên tố.

C. số hiệu nguyên tử. D. số lớp electron.

**Câu 15:** Trong CTHH SO3 thì S có hóa trị mấy?

1. IV B. III C. II D. VI

**Câu 16:** Trong CTHH của khí metan CH4 thì C chiếm phần trăm khối lượng là:

1. 55% B. 60% C. 75% D. 80%

**II. TỰ LUẬN *(6,0 điểm).***

**Câu 17. (0,5 điểm):** Em hãy cho biết các kĩ năng tiến trình học tập môn Khoa học tự nhiên?

**Câu 18. (1,0 điểm):** Tính khối lượng phân tử của hợp chất: CaO và Ca(OH)2.

**Câu 19 (2,0 điểm):**  Lập CTHH của hợp chất :

a) C (IV) và O (II)

b) %Fe = 70%, %O = 30%, khối lượng phân tử của hợp chất là 160 amu.

**Câu 20 (1,5 điểm):**

a) Nguyên tố hoá học là gì?

b) Viết kí hiệu hoá học của các nguyên tố sau: Chlorine, Iron,

c) Gọi tên các nguyên tố có kí hiệu hoá học sau: O, N

**Câu 21 (1 điểm):** Nguyên tố A có số hiệu nguyên tử là 11, chu kì 3, nhóm I trong bảng hệ thống tuần hoàn. Hãy cho biết cấu tạo nguyên tử của A.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| UBND QUẬN KIẾN AN**TRƯỜNG THCS NAM HÀ**

|  |
| --- |
| **MÃ ĐỀ 01** |

 | **HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I****MÔN KHOA HỌC TỰ NHIÊN LỚP 7****Năm học 2023 – 2024***(Hướng dẫn chấm gồm 01 trang)* |

**I. TRẮC NGHIỆM *(4,0 điểm).*** Mỗi câu đúng 0,25 điểm.

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

**II. TỰ LUẬN *(6,0 điểm).***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | Biểu điểm |
| **17** | 1. Kĩ năng quan sát, phân loại2. Kĩ năng liên kết3. Kĩ năng đo4. Kĩ năng dự báo | Mỗi đáp án đúng được 0,125 điểm |
| **18** | 40 + 16 = 56amu40 + 16.2 + 2 = 74 amu | 0,50,5 |
| **19** | 1. Viết CT dạng chung: CxOy (x, y € N\* )

Theo quy tắc hóa trị: x. IV = y. II => x/y = II/IV = ½ => x = 1, y = 2Vậy CTHH của hợp chất CO2 | 0,250,250,250,25 |
| b) Gọi CTTQ là FexOy (x, y € N\* )%Fe = (56.x.100%) : 160 = 70% => x = 2% O = (16.y.100%) : 160 = 30% => y = 3Vậy CTHH của hợp chất là Fe2O3 | 0,250,250,250,25 |
| **20** | a) Nguyên tố hoá học là tập hợp những nguyên tử cùng loại và có cùng số proton trong hạt nhânb) Kí hiệu hoá học của Chlorine: Cl, Iron: Fec) O: Oxygen, N: Nitrogen | 0,50,50,5 |
| **21** | Cấu tạo nguyên tử của A:* Số hiệu nguyên tử của A là 11 cho biết: natri ở ô số 11,

điện tích hạt nhân nguyên tử natri là 11+; có 11 electron trong nguyên tử natri, * Ở chu kì 3 Có 3 lớp electron
* Ở nhóm I Có 1 electron ở lớp ngoài cùng
 | 0,250,250,250,25 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| UBND QUẬN KIẾN AN**TRƯỜNG THCS NAM HÀ**

|  |
| --- |
| **MÃ ĐỀ 02** |

 | **ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I****MÔN KHOA HỌC TỰ NHIÊN LỚP 7****Năm học 2023 – 2024**Thời gian: 60 phút *(Không kể thời gian giao đề)**(Đề thi gồm 03 trang)* |

**I. TRẮC NGHIỆM *(4,0 điểm).*** *Chọn phương án đúng.*

**Câu 1:** Cho các bước sau:

1. Thực hiện phép đo, ghi kết quả đo và xử lí số liệu đo.

2. Ước lượng để lựa chọn dụng cụ/thiết bị đo phù hợp.

3. Phân tích kết quả và thảo luận về kết quả nghiên cứu thu được.

4. Đánh giá độ chính xác của kết quả đo căn cứ vào loại dụng cụ đo và cách đo.

Trình tự các bước hình thành kĩ năng đo là

A. (1) → (2) → (3) → (4) B. (1) → (3) → (2) → (4)

C. (3) → (2) → (4) → (1) D. (2) → (1) → (4) → (3)

**Câu 2:** Hiện tượng nào là thảm họa thiên nhiên gây tác động xấu đến con người và môi trường?

1. Nước bay hơi B. Cây nến cháy bị chảy lỏng
2. Hòa tan đường vào nước D. Cháy rừng

**Câu 3:** Bước làm nào sau đây**không** thuộc phương pháp tìm hiểu tự nhiên?

A. Đề xuất vấn đề cần tìm hiểu.

B. Đưa ra dự đoán khoa học để giải quyết vấn đề.

C.Lập kế hoạch sinh hoạt cá nhân.

D. Viết báo cáo. Thảo luận và trình bày báo cáo khi được yêu cầu.

**Câu 4:** Cân điện tử trong phòng thí nghiệm 5kg có thể đo được khối lượng của:

1. Cuốn sách KHTN B. 1 khối sắt

C. 1 người trưởng thành D. 1 chiếc oto tải

**Câu 5:** Nguyên tử được tạo nên bởi những loại hạt nào?

A. hạt proton, nơtron, electron.

B. hạt proton, nơtron.

C. hạt proton, electron.

D. nơtron, electron.

**Câu 6:** Nguyên tử khối là:

A. khối lượng của một nguyên tử tính bằng đvC

B. kích thước của một nguyên tử tính bằng đvC

C. thể tích của một nguyên tử tính bằng đvC

D. khối lượng của một nguyên tử tính bằng đơn vị amu.

**Câu 7:** Đây là sơ đồ nguyên tử nguyên tố nào?

 

**A.** Na. **B.** N. **C.** Al. **D.** O.

**Câu 8:** Nguyên tố Nitrogen kí hiệu là gì:

**A.** Na. **B.** Ni. **C.** Al. **D.** N.



**Câu 9:** Hợp chất là chất tạo nên từ:

**A.** Hai hay nhiều chất. **B.** Hai hay nhiều nguyên tố hoá học.

**C.** Hai hay nhiều nguyên tử. **D.** Hai hay nhiều phân tử.

**Câu 10:** Dựa vào dấu hiệu nào sau đây để phân biệt phân tử đơn chất với phân tử hợp chất?

**A.** Hình dạng của phân tử. **B.** Kích thước của phân tử.

**C.** Số lượng nguyên tử trong phân tử. **D.** Nguyên tử cùng loại hay khác loại.

**Câu 11:** Chỉ ra đơn chất trong các chất sau:

1. Muối ăn do 2 nguyên tố natri và clo tạo nên.
2. Nước do 2 nguyên tố hidro và oxygen tạo nên.
3. Khí hidro do nguyên tố hidro tạo nên.
4. Khí cacbon dioxit gồm 2 nguyên tố cacbon và oxygen tạo nên.

**Câu 12:** Phân tử khối của hợp chất HNO3 là

**A.** 60. **B.** 62. **C.** 63. **D.** 64.

**Câu 13:** Trong bảng tuần hoàn có mấy chu kì?

A. 4 B. 5 C. 6 D. 7

**Câu 14:** Mỗi ô nguyên tố cho biết:

1. Số hiệu nguyên tử, KHHH, tên nguyên tố, khối lượng nguyên tử.
2. Số hiệu nguyên tử, KHHH, tên nguyên tố.
3. Số hiệu nguyên tử, KHHH.
4. Số hiệu nguyên tử.

**Câu 15 :** Trong CTHH SO2 thì S có hóa trị mấy?

A. IV B. III C. II D. VI

**Câu 16:** Trong CTHH của khí metan CH4 thì H chiếm phần trăm khối lượng là:

1. 15% B. 20% C. 25% D. 30%

**II. TỰ LUẬN *(6,0 điểm).***

**Câu 17. (0,5 điểm):** Em hãy cho biết các kĩ năng tiến trình học tập môn Khoa học tự nhiên?

**Câu 18. (1,0 điểm):** Tính khối lượng phân tử cua hợp chất: BaO và Ba(OH)2.

**Câu 19 (2,0 điểm):** Lập CTHH của hợp chất :

a) N (II) và O (II)

b) %S = 40%, %O = 60%, khối lượng phân tử của hợp chất là 80 amu.

**Câu 20 (1,5 điểm):**

a) Nguyên tố hoá học là gì?

b) Viết kí hiệu hoá học của các nguyên tố sau: Copper, Lithium.

c) Gọi tên các nguyên tố có kí hiệu hoá học sau: H, K.

**Câu 21 (1 điểm):** Nguyên tố B có số hiệu nguyên tử là 19, chu kì 4, nhóm I trong bảng hệ thống tuần hoàn. Hãy cho biết cấu tạo nguyên tử của B.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| UBND QUẬN KIẾN AN**TRƯỜNG THCS NAM HÀ**

|  |
| --- |
| **MÃ ĐỀ 02** |

 | **HƯỚNG DẪN CHẤM KIỂM TRA GIỮA HỌC KÌ I****MÔN KHOA HỌC TỰ NHIÊN LỚP 7****Năm học 2023 – 2024***(Hướng dẫn chấm gồm 02 trang)* |

**I. TRẮC NGHIỆM *(4,0 điểm).*** Mỗi câu đúng 0,25 điểm.

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

**II. TỰ LUẬN *(6,0 điểm).***

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | Biểu điểm |
| **17** | 1. Kĩ năng quan sát, phân loại2. Kĩ năng liên kết3. Kĩ năng đo4. Kĩ năng dự báo | Mỗi đáp án đúng được 0,125 điểm |
| **18** | 137 + 16 = 153 amu137 + 16.2 + 2 = 171amu | 0,50,5 |
| **19** | a) Viết CT dạng chung: NxOy (x, y € N\* )Theo quy tắc hóa trị: x. II = y. II => x/y = II/II = 1/1 => x = 1, y = 1Vậy CTHH của hợp chất NO | 0,250,250,250,25 |
| b) Gọi CTTQ là SxOy (x, y € N\* )%S = (32.x.100%) : 80 = 40% => x = 1% O = (16.y.100%) : 80 = 60% => y = 2Vậy CTHH của hợp chất là SO2 |  |
| **20** | a) Nguyên tố hoá học là tập hợp những nguyên tử cùng loại và có cùng số proton trong hạt nhânb) Kí hiệu hoá học của Copper: Cu, Lithium: Lic) H: Hidrogen, K: potassium | 0,50,50,5 |
| **21** | Cấu tạo nguyên tử của B:* Số hiệu nguyên tử của B là 19 cho biết: natri ở ô số 19,

điện tích hạt nhân nguyên tử potassium là 19+; có 19 electron trong nguyên tử potassium, * Ở chu kì 4 Có 4 lớp electron
* Ở nhóm I Có 1 electron ở lớp ngoài cùng
 | 0,250,250,250,25 |