ỦY BAN NHÂN DÂN QUẬN 1

**TRƯỜNG THCS CHU VĂN AN**

**CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM**

**MÔN KHOA HỌC TỰ NHIÊN 7**

**CHỦ ĐỀ 1: NGUYÊN TỬ – NGUYÊN TỐ HÓA HỌC**

**SƠ LƯỢC VỀ BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ**

1. **Nhận biết**

**Câu 1:** Trong nguyên tử gồm có những hạt nào có trong hạt nhân?

1. Proton và electron
2. Proton và neutron
3. Proton, neutron và electron
4. Tất cả các câu trên

**Câu 2:** Trong nguyên tử hạt nào mang điện tích dương?

1. Electron
2. Proton
3. Neutron
4. Tất cả các hạt trên

**Câu 3:** Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử cùng loại có cùng số gì trong hạt nhân?

1. Electron
2. Proton
3. Neutron
4. Tất cả các hạt trên

**Câu 4:** Trong nguyên tử hạt nào mang điện tích âm?

1. Electron
2. Proton
3. Neutron
4. Tất cả các hạt trên

**Câu 5:** Trong nguyên tử hạt nào không mang điện?

1. Electron
2. Proton
3. Neutron
4. Tất cả các hạt trên

**Câu 6:** Các nguyên tố trong bảng tuần hoàn được sắp xếp theo chiều tăng dần của

1. khối lượng
2. số proton
3. tỉ trọng
4. số neutron

**Câu 7:** Tên gọi của các cột trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học là gì?

1. Chu kì B. Nhóm C. Loại D. Họ

**Câu 8:** Tên gọi của các hàng trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học là gì?

1. Chu kì B. Nhóm C. Loại D. Họ
2. **Thông hiểu**

**Câu 1:** Một đơn vị khối lượng nguyên tử (1 amu) theo định nghĩa có giá trị bằng:

1. 1/16 khối lượng nguyên tử oxygen
2. 1/32 khối lượng nguyên tử sulfur
3. 1/12 khối lượng nguyên tử carbon
4. 1/10 khối lượng nguyên tử boron

**Câu 2:** Khối lượng nguyên tử là khối lượng của một nguyên tử được tính theo đơn vị quốc tế

1. amu B. kg C. gam D mL

**Câu 3:** Nguyên tử trung hòa về điện là do

1. Số proton = số neutron
2. Số proton = số electron
3. Số electron = số neutron
4. Tất cả các câu đều đúng

**Câu 4:** Kí hiệu hóa học của kim loại potassium là

1. P B. Cl C. K D. Na

**Câu 5:** Bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học được cấu tạo bởi

1. Nhóm B. ô nguyên tố C. Chu kì D. Tất cả các ý trên
2. **Vận dụng**

**Câu 1:** Nguyên tử A có số proton trong hạt nhân là 11. Ở lớp vỏ của nguyên tử A có bao nhiêu electron?

1. 12 B.13 C. 11 D. 22

**Câu 2:** Vì sao người ta xem khối lượng của hạt nhân là khối lượng của nguyên tử

1. Vì khối lượng của proton rất bé
2. Vì khối lượng của electron rất bé
3. Vì khối lượng của neutron rất bé
4. Vì khối lượng của proton và neutron rất bé

**Câu 3:** Nguyên tử X có 7 proton và 8 neutron; nguyên tử Y có 8 proton và 7 neutron trong hạt nhận. Nhận định nào sau đây là đúng?

1. X và Y thuộc cùng 1 nguyên tử
2. X và Y thuộc cùng 1 nguyên tố
3. X và Y không thuộc cùng 1 nguyên tử
4. X và Y không thuộc cùng 1 nguyên tố

**Câu 4:** Số hiệu nguyên tử của một nguyên tố là

1. Số proton trong hạt nhân
2. Số neutron trong hạt nhân
3. Số electron trong hạt nhân
4. Số proton và số neutron trong hạt nhân

**Câu 5:** Số thứ tự của chu kì bằng với số

1. Lớp electron B. electron C. số proton D. electron lớp ngoài cùng

**Câu 6:** Nguyên tử B có số proton và neutron trong hạt nhân lần lượt là 11, 12. Khối lượng của nguyên tử là bao nhiêu?

1. 12 B. 13 C. 23 D. 22
2. **Vận dụng cao**

**Câu 1:** Nguyên tử oxygen có số proton bằng với số neutron là 8. Khối lượng nguyên tử oxygen là

1. 8 amu B. 16 amu C. 4 amu D. 24 amu

**Câu 2:** Nguyên tố kim loại nào sau đây có vai trò rất quan trong không thể thiếu trong sự phát triển xương ở cơ thể con người?

1. Carbon B. Boron C. Chlorine D. Calcium

**Câu 3:** Phần lớn các nguyên tố hóa học trong bảng tuần hoàn là

1. Kim loại B. Phi kim C. Khí hiếm D. Chất khí

**Câu 4:** Nguyên tố phi kim không thuộc nhóm nào sau đây trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học?

1. Nhóm IA B. Nhóm IIA C. Nhóm IVA D. Nhóm VIIA

**Câu 5:** Các nguyên tố hóa học nhóm VIIA có điểm chung gì?

1. Có cùng số nguyên tử
2. Có cùng khối lượng
3. Tính chất hóa học tương tự nhau
4. Không có điểm chung

**Câu 6:** Nguyên tử A có số proton bằng với số neutron là 6. Tên của nguyên tử là gì?

1. Sodium B. Carbon C. Oxygen D.Hydrogen