**ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP MÔN KHTN PHẦN HÓA HỌC 7**

**GIỮA KÌ II**

**Câu 1: .** Phân tử là

1. hạt đại diện cho chất, được tạo bởi một nguyên tố hoá học.
2. hạt đại diện cho hợp chất, được tạo bởi nhiều nguyên tố hoá học.
3. phần tử do một hoặc nhiều nguyên tử kết hợp với nhau và mang đầy đủ tính chất của chất.
4. hạt nhỏ nhất do các nguyên tố hoá học kết hợp với nhau tạo thành chất.

**Câu 2:** **.** Đơn chất là

**A.** kim loại có trong tự nhiên.

**B.** phi kim do con người tạo ra.

**C.** những chất luôn có tên gọi trùng với tên nguyên tố hoá học.

**D.** chất tạo ra từ một nguyên tố hoá học.

**Câu 3** Phát biểu nào sau đây đúng?

1. Tất cả các nguyên tố khí hiếm đều có 8 electron ở lớp electron ngoài cùng.
2. Vỏ nguyên tử của các nguyên tố khí hiếm đều có cùng số lớp electron.
3. Các nguyên tố khí hiếm đều rất khó hoặc không kết hợp với nguyên tố khác thành hợp chất.
4. Hợp chất tạo bởi các nguyên tố khí hiếm đều ở thể khí.

**Câu 4** Phát biểu nào sau đây đúng?

**A.** Để tạo ion dương thì nguyên tử của nguyên tố phi kim sẽ nhường các electron ở lớp ngoài cùng.

1. Để tạo ion dương thì nguyên tử của nguyên tố phi kim sẽ nhận thêm electron để có đủ 8 electron ở lớp electron ngoài cùng.
2. Để tạo ion dương thì nguyên tử của nguyên tố kim loại sẽ nhận thêm electron để có đủ 8 electron ở lớp electron ngoài cùng.
3. Để tạo ion dương thì nguyên tử của nguyên tố hoá học sẽ nhường các electron ở lớp ngoài cùng.

**Câu 5:**Hỗn hợp được tạo ra từ

**A.** nhiều nguyên tử.                      **B.**một chất.

**C.**nhiều chất trộn lẫn vào nhau.  **D.**nhiều chất để riêng biệt.

**Câu 6.**Nguyên tử khí hiếm là nguyên tử có

A. số electron trong nguyên tử là số chẵn.

B. số proton bằng số neutron.

C. tám electron ở lớp ngoài cùng (trừ He).

D. tám electron trong nguyên tử (trừ He).

**Câu 7.**Phát biểu nào sau đây **không** đúng?

A. Bảng tuần hoàn gồm 3 chu kì nhỏ và 4 chu kì lớn.

B. Số thứ tự của chu kì bằng số electron lớp ngoài cùng của nguyên tử các nguyên tố thuộc chu kì đó.

C. Số thứ tự của chu kì bằng số lớp electron của nguyên tử các nguyên tố thuộc chu kì đó.

D. Các nguyên tố trong cùng chu kì được sắp xếp theo chiều điện tích hạt nhân tăng dần.

**Câu 8:** **.** Biết nguyên tử X nặng gấp 4 lần nguyên tử oxi. Tính nguyên tử khối của X và cho biết X thuộc nguyên tố nào? Viết KHHH của nguyên tố đó

**Câu 9:**  Nguyên tử X có tổng các hạt là 34, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 10 hạt.

a. Hãy xác định số proton, số nơtron và số electron trong nguyên tử X.

b. Cho biết tên, KHHH và nguyên tử khối của nguyên tố X.

** Câu 10:**  Vì sao phải dùng “muối i-ốt” thay cho muối ăn thông thường? Ngoài hợp chất sodium chloride, trong “muối i-ốt” còn có chứa phân tử gì? Em hãy tính khối lượng phân tử của phân tử đó.

**Bài 11.**Hãy vẽ sơ đồ biểu diễn sự hình thành liên kết cộng hóa trị trong các phân tử sau, sử dụng các dấu chấm để biểu diễn các electron:

a) Chlorine, Cl2.

b) Hydrogen sulphide, H2S.

c) Carbon dioxide, CO2

**Bài 9.**Hãy vẽ sơ đồ hình thành liên kết ion trong các phân tử sau, sử dụng các dấu chấm để biểu diễn các electron (tương tự hình 6.2 trang 37 SGK):

a) Lithium fluoride (LiF).

b) Calcium oxide (CaO).

c) Potassium oxide (K2O).