TRƯỜNG THCS NGỌC THỤY

**CHUYÊN ĐỀ: CHẤT – NGUYÊN TỬ - PHÂN TỬ**

**PHIẾU LUYỆN TẬP 1**

**I. Trắc nghiệm:**

**Câu 1:** Vật thể nào dưới đây là vật thể tự nhiên?

A. Cái bàn B. Cái nhà C. Quả chanh D. Quả bóng

**Câu 2:** Vật thể nào dưới đây là vật thể nhân tạo?

A. Khí quyển B. Nước biển C. Cây mía D. Cây viết

**Câu 3:** Chất nào sau đây là chất tinh khiết?

A. Nước biển B. Nước cất C. Nước khoáng D. Nước máy

**Câu 4:** Loại nước có tonc= 0 oC, tos = 100 oC, D = 1g/cm3 là

A. nước tinh khiết. B. nước biển.

C. nước khoáng. D. nước sông suối.

**Câu 5:** Dựa vào sự khác nhau về …………………………. có thể tách một số chất ra khỏi hỗn hợp.

A. tính chất hóa học B. nồng độ

C. tính chất vật lý D. thể tích

**Câu 6:** Các hạt cấu tạo nên hạt nhân của hầu hết các nguyên tử là:

A. proton. B. proton và nơtron.

C. electron, proton và nơtron. D. nơtron và electron.

**Câu 7:** Thành phần cấu tạo nguyên tử gồm các loại hạt:

A. proton. B. proton và nơtron.

C. electron, proton và nơtron. D. nơtron và electron.

**Câu 8:** Nguyên tử là phần tử nhỏ nhất của chất

A. không mang điện.

B.mang điện dương.

C. mang điện âm.

D. có thể mang điện hoặc không.

**Câu 9:** Trong một nguyên tử thì số proton luôn bằng với

A. số nơtron. B. số electron.

C. số notron và số electron. D. hạt nhân.

**Câu 10:** Nguyên tố hóa học là tập hợp những nguyên tử có cùng số……………….. trong hạt nhân.

A. proton B. electron

C. nơtron D. e lớp ngoài cùng

**II. Tự luận**

**Câu 1:** Cho biết chất nào là đơn chất, hợp chất trong các chất sau, giải thích: N2, CO2, O3, Ca(NO3)2, Cl2, H2, NaOH, H3PO4,Fe2O3, H2SO4, Al2(SO4)3

**Câu 2:** Cho biết tổng số hạt proton, nơtron, electron tạo nên nguyên tử của một nguyên tố bằng 49. Trong đó số hạt không mang điện là 17.

a, Tính số p, e trong nguyên tử,

b, Cho biết tên, kí hiệu hóa học và nguyên tử khối của nguyên tố.

**Câu 3:** Một nguyên tử của nguyên tố X có tổng số hạt là 40, trong đó số hạt mang điện nhiều hơn số hạt không mang điện là 12.

a, Xác định số p,e,n trong X.

b, Cho biết tên, kí hiệu hóa học và nguyên tử khối của nguyên tố.

**Câu 4:** Một nguyên tử X có tổng số hạt là 46, số hạt không mang điện bằng  tổng số hạt mang điện.

a, Xác định số p,e,n trong X.

b, Cho biết tên, kí hiệu hóa học và nguyên tử khối của nguyên tố.

**Câu 5:** Cho nguyên tử X có tổng số hạt là 34, trong đó tổng số hạt mang điện gấp 1,8333 lần số hạt không mang điện.

a, Xác định số p,e,n trong X.

b, Cho biết tên, kí hiệu hóa học và nguyên tử khối của nguyên tố.