

CHỦ ĐỀ: CẤU TẠO NGUYÊN TỬ

NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

Họ và tên:

Lớp:

Câu 1. Đánh dấu tick vào những nguyên tử thuộc cùng một nguyên tố hoá học

$^{12}_6\text{X}$

$^{14}_7\text{Y}$

$^{16}_8\text{Z}$

$^{19}_9\text{T}$

$^{20}_{10}\text{M}$

$^{18}_8\text{E}$

$^{11}_5\text{G}$

$^{17}_8\text{Q}$

Câu 2. Cho nguyên tử các nguyên tố sau: $^{16}_8\text{A}$, $^{12}_6\text{M}$, $^{35}_{17}\text{X}$, $^{37}_{17}\text{Y}$, $^{23}_{11}\text{Z}$ và $^{24}_{12}\text{T}$. Đánh dấu tick vào phát biểu **đúng**.

Nguyên tử X và Y có tính chất hóa học giống nhau vì có cùng điện tích hạt nhân.

Nguyên tử Z và T là đồng vị của cùng một nguyên tố hóa học.

Nguyên tử A và M là đồng vị của nhau do có số proton bằng số neutron.

Nguyên tử X và Y là đồng vị của cùng một nguyên tố hóa học.

Câu 3. Cho các phát biểu sau, đánh dấu tick vào phát biểu **sai**:

Trong một nguyên tử luôn có số proton bằng số electron và bằng số đơn vị điện tích hạt nhân.

Tổng số proton và số electron trong một hạt nhân được gọi là số khối.

Số khối là khối lượng tuyệt đối của nguyên tử.

Số proton bằng số đơn vị điện tích hạt nhân.

Đồng vị là các nguyên tố có cùng số proton nhưng khác nhau về số neutron.

Câu 4. Có những phát biểu sau đây về các đồng vị của một nguyên tố hóa học, đánh dấu tick vào phát biểu **đúng**:

Các đồng vị có tính chất hóa học giống nhau.

Các đồng vị có tính chất vật lý khác nhau.

Các đồng vị có cùng số electron ở vỏ nguyên tử.

Các đồng vị có cùng số proton nhưng khác nhau về số khối.

Câu 5. Cho các nguyên tử X, Y, Z, T có các đặc điểm như sau:

(1) nguyên tử X có 17 proton và số khối bằng 35

(2) nguyên tử Y có 17 neutron và số khối 33

(3) nguyên tử Z có 17 neutron và 15 proton

(4) nguyên tử T có 20 neutron và số khối bằng 37

Những nguyên tử là đồng vị của cùng một nguyên tố hóa học là

X và Y

Y và T

Z và Y

X và T