

ÔN TẬP: CẤU TẠO NGUYÊN TỬ



Câu 1: Trong nguyên tử:

- a) Hạt mang điện tích dương là: _____.
- b) Hạt mang điện tích âm là: _____.
- c) Hạt không mang điện tích là: _____.

Câu 2: Điền các thông tin còn thiếu về cấu tạo nguyên tử để hoàn thiện nội dung bảng sau:

KHNT	$^{23}_{11}\text{Na}$	$^{13}_6\text{C}$	$^{19}_9\text{F}$	$^{35}_{17}\text{Cl}$	$^{44}_{20}\text{Ca}$
Số electron					
Số proton					
Số notron					
Số khối					
Số hiệu nguyên tử					

Câu 3: Ba nguyên tử X, Y, Z có số proton và số notron như sau:

X: 20 proton và 20 notron Y: 18 proton và 22 notron Z: 20 proton và 22 notron.

Hãy chọn câu phát biểu đúng:

- a) Những nguyên tử nào sau đây là các đồng vị của cùng một nguyên tố?
A. X và Y. B. X và Z. C. Y và Z.
- b) Những nguyên tử có cùng số khối là:
A. X và Y. B. X và Z. C. Y và Z.

Câu 4: Kali trong tự nhiên là hỗn hợp của 3 đồng vị với thành phần % số nguyên tử mỗi đồng vị như sau:

Đồng vị	$^{39}_{19}\text{K}$	$^{40}_{19}\text{K}$	$^{41}_{19}\text{K}$
% số nguyên tử	93,26	0,01	6,73

Nguyên tử khối trung bình của kali là _____.

Câu 5: Các đồng vị của hiđro tồn tại trong tự nhiên chủ yếu là ^1_1H và ^2_1H . Đồng vị thứ ba ^3_1H có thành phần không đáng kể. Nguyên tử khối trung bình của hiđro tự nhiên là 1,008.

Thành phần % về số nguyên tử của đồng vị ^1_1H là _____% và của đồng vị ^2_1H là _____%.

Câu 6: Tổng số hạt cơ bản trong nguyên tử X là 18. Số hiệu nguyên tử X là _____. Số khối hạt nhân nguyên tử X là _____. X có tên gọi là _____.

