PHẦN MỀN TỔ CHỨC KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ
A: XÂY DỰNG BÀI TẬP TƯƠNG TÁC MÔN HÓA HỌC 10(CHƯƠNG 1) BẰNG PHẦN MỀN LIVE WORKSHEETS
CHƯƠNG 1: Cấu Tạo Nguyên Tử
Bài 2: Thành Phần Nguyên Tử
Hoạt động Luyện Tập:
Câu 1: Hãy cho biết dữ iện nào trong thí nghiệm Rutherford chứng minh nguyên tử có cấu tạo rỏng
Câu 2: Thông tin nào sao đây không đúng?
1. Proton mang điện tích dương, nằm trong hạt nhân, khối lượng gần bằng 1 amu
2. Electron mang điện tích âm, nằm trong hạt nhân, khối lượng gần bằng 0 amu
3. Neutron không mang điện, khối lượng gần bằng 1 amu
4. Nguyên tử trung hòa điện, có kích thước lớn hơn nhiều so với hạt nhân, nhưng có khối lượng gần bằng khối lượng hạt nhân.
Câu 3: Mỗi phát biểu dưới đây mô tả loại hạt nào trong nguyên tử?
1. Hạt mang điện tích dương.
2. Hạt được tìm thấy trong hạt nhân và không mang điện
3. Hạt mang điện tích âm
Câu 4: Trong nguyên tử, hạt mang điện là
A. Electron
B. Electron và neutron
C. Protron và neutron
D. Proton và electron
Câu 5: Hạt mang điện trong nhân nguyên tử là
A. Electron
B. Proton
C. Neutron
D. Neutron và electron
Câu 6: Phát biểu nào sau đây là sai?
A. Khối lượng nguyên tử gần bằng khối lượng hạt nhân
B. Số proton trong nguyên tử bằng số neutron
C. Số proton trong hạt nhân bằng số electron ở lớp vỏ nguyên tử
D. Nguyên tử được cấu tạo bởi các hạt proton, electron, neutron
Câu 7: Phát biểu nào sao đây là sai?
A. Electron có khối lượng là 0,00055u và điện tích bằng 1-
B. Proton có khối lượng là 1,0073u và điện tích bằng 1+
C. Trong nguyên tử, số hạt proton và electron luôn bằng nhau
D. Neutron có khối lượng là 1,0086u và điện tích bằng 1
Câu 8: Mọi nguyên tử đều trung hòa về điện do trong nguyên tử có
A. Số neutron và số electron
B. Proton có khối lượng là 1,0073u và điện tích bằng 1+
C. Trong nguyên tử, số hạt proton và electron luôn bằng nhau
D. D. Neutron có khối lượng là 1,0086u và điện tích bằng 1
Câu 9: Nguyên tử X có tổng số hạt (p, n, e) là 58 . Tổng số hạt mang điện nhiều hơn tổng số hạt không mang điện là 18 hạt. Nguyên tố X có điện tích hạt nhân là
A. 19
B. 19+
C. +19

LIVEWORKSHEETS

D. 20+

Câu 10: Nguyên tử A có khối lượng tương đối là $3,34.10^{-26}$kg . Nguyên tử B có điện tích của lớp vỏ là $-1,602.10^{-18}$kg Culong và có nhiều hơn nguyên tử A 2 hạt không mang điện . Biết nguyên tử A, B có chùng số proton . Số hạt neutron của nguyên tử B là

A. 12

B. 10

C. 11

D. 13

LIVEWORKSHEETS