



PHIẾU BÀI HỌC SỐ 3

III. Nguyên tố hoá học – Số khối

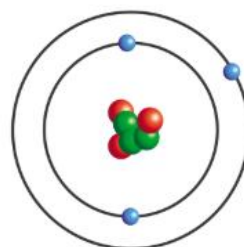
Nguyên tố hóa học là gì?

Nguyên tử mà cùng số P,
Tạo thành nguyên tố - nhớ đi bạn à!
Z là số hiệu đây nha,
Anh Pro bao hạt, Z bằng bấy nhiêu
Khi mà điện tích trung hoà,
E cũng bằng Z, đây mà bạn ơi!

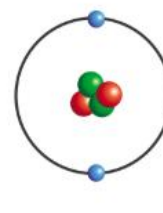
Số khối

Số khối ký hiệu là A
Là tổng của Z với N – à nha!
Vì P bằng Z – nên dễ suy ra,
A cũng là tổng của P và N

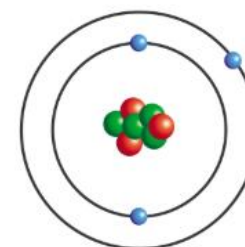
Những nguyên tử nào dưới đây thuộc cùng một nguyên tố hoá học?



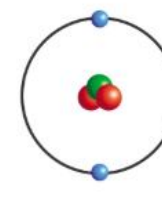
a)



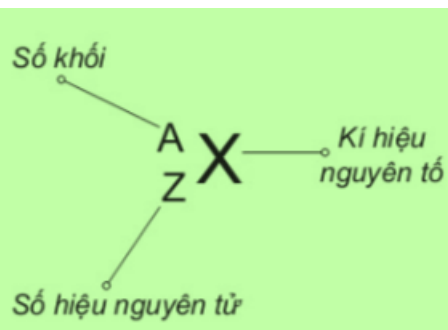
b)



c)



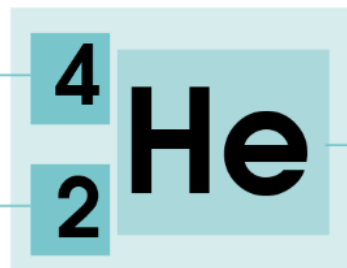
d)



$$A = Z + N$$

Số khối

Số hiệu nguyên tử



Kí hiệu hoá học
của nguyên tố





BÀI TẬP ÁP DỤNG

Phần 1: Trắc nghiệm

- Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử có cùng:
A. số khối. B. số proton và số neutron.
C. số proton. D. số neutron.
- Số hiệu nguyên tử (Z) cho biết:
A. số khối của nguyên tử. B. số proton trong hạt nhân.
C. số neutron trong hạt nhân. D. tổng số proton và neutron.
- Trong nguyên tử trung hòa điện, số electron bằng:
A. số proton. B. số neutron.
C. số khối. D. số hạt trong hạt nhân.
- Số khối (A) được tính bằng công thức:
A. $A = Z - N$ B. $A = Z + N$
C. $A = P - N$ D. $A = P \times N$

Phần 2: Điền khuyết

- Nguyên tố hóa học là tập hợp các nguyên tử có cùng số _____.
- Trong nguyên tử trung hòa điện: số P = số _____.
- Công thức tính số khối là: $A = \text{_____} + \text{_____}$.





Phần 3: Ghép nối

Ghép đúng ý ở cột A với cột B:

Cột A	Cột B
1. Z	a. Tổng số proton và neutron
2. A	b. Số proton = số electron trong nguyên tử trung hòa
3. Nguyên tố hóa học	c. Số proton trong hạt nhân
4. Nguyên tử trung hòa điện	d. Tập hợp nguyên tử có cùng số proton

Phần 4: Bài tập tự luận

- Một nguyên tử có $Z = 11$, $N = 12$.
 - Xác định số proton, neutron, electron.
 - Tính số khối A.
 - Viết ký hiệu nguyên tử theo dạng: ${}_Z^AX$.
- Một nguyên tố có 17 electron. Hãy cho biết:
 - Nguyên tố đó là gì?
 - Số proton, số neutron (biết số khối là 35).





Phần 1: Trắc nghiệm

1. C 2. B 3. A 4. B
-

Phần 2: Điền khuyết

1. proton
 2. electron (E)
 3. $Z + N$
-

Phần 3: Ghép nối

1-c, 2-a, 3-d, 4-b

Phần 4: Bài tập tự luận

Bài 1

- Số proton: $P = Z = 11$
- Số neutron: $N = 12$
- Số electron: $E = P = 11$





- Số khối: $A = Z + N = 11 + 12 = 23$
 - Ký hiệu: ${}_{11}^{23}\text{Na}$
-

Bài 2

- Số electron: $E = 17 \Rightarrow Z = 17$
- Số proton: $P = Z = 17$
- Số neutron: $N = A - Z = 35 - 17 = 18$
- Nguyên tố: Clorine
- Ký hiệu: ${}_{17}^{35}\text{Cl}$

