

PHIẾU HỌC TẬP SỐ 1

Câu 1: Một trong số những phản ứng phổ biến nhất giữa ion và phân tử ở các đám khí trong vũ trụ là: $H_2 + H_2^+ \rightarrow H + H_3^+$. Biết nguyên tử H có 1 proton và 1 electron. Số proton, neutron và electron của ion H_3^+ lần lượt là:

- A. 2 p, 1 n và 1 e.
- B. 2 p, 1 n và 2 e.
- C. 3 p, 0 n và 1 e.
- D. 3 p, 0 n và 2 e.

Câu 2: Chọn từ thích hợp điền vào chỗ trống trong mỗi phát biểu sau.

- a) Trong nguyên tử, khối lượng tập trung chủ yếu ở
- b) Kích thước hạt nhân rất so với kích thước nguyên tử.

Câu 3: Một nguyên tử C có 6 proton và 6 neutron. Một nguyên tử O có 8 proton và 8 neutron. Xét các phân tử CO và CO_2 tạo nên từ các nguyên tử O và C ở trên. Hãy nối một vế ở cột A tương ứng với một hoặc nhiều vế ở cột B.

Cột A

- a) Phân tử CO
- b) Phân tử CO_2

Cột B

- 1. có số proton và số neutron bằng nhau.
- 2. có khối lượng xấp xỉ 28 amu.
- 3. có khối lượng xấp xỉ 44 amu.
- 4. có 22 electron.
- 5. có số hạt mang điện nhiều gấp hai lần số hạt không mang điện.

Câu 4: Những phát biểu nào sau đây là đúng?

- A. Nếu một nguyên tử có 17 electron thì nguyên tử đó cũng có 17 proton.
- B. Nếu một nguyên tử có 17 electron thì nguyên tử đó cũng có 17 neutron.
- C. Nếu một nguyên tử có 17 electron thì ion tạo ra từ nguyên tử đó có 17 proton.
- D. Nếu một nguyên tử có 17 electron thì ion tạo ra từ nguyên tử đó có 17 neutron.
- E. Nếu một nguyên tử có 17 electron thì ion tạo ra từ nguyên tử đó có 17 electron.

Câu 5: Kéo thả các đáp án đúng

Từ khóa: electron, rỗng

- a) Trong nguyên tử, phần không gian chiếm chủ yếu.
- b) Trong thí nghiệm của Thomson, hạt tạo nên tia âm cực là.....

Câu 6: Tìm các từ khóa liên quan đến chủ đề cấu tạo nguyên tử

W	G	Q	B	R	S	V	O	N	Z
V	T	N	Z	N	S	L	O	E	K
T	V	D	G	T	F	R	R	Q	J
I	X	F	R	U	T	X	H	O	N
U	P	Q	M	C	Y	H	A	Q	N
H	Q	I	E	M	V	E	F	Z	V
Q	U	L	H	G	E	N	N	L	X
M	E	M	X	S	Z	X	U	T	Q
P	K	W	G	M	V	A	F	F	U
H	A	T	N	H	A	N	D	C	F

Câu 7:

	Xem video và chọn đáp án đúng
	Câu hỏi: Nguyên tử trung hòa về điện vì A. được tạo nên bởi các hạt không mang điện. B. có tổng số hạt proton bằng tổng số hạt electron. C. có tổng số hạt electron bằng tổng số hạt neutron. D. tổng số hạt neutron bằng tổng số hạt proton.