



NAME : _____

CLASS : _____

HDC1_2.2_Cấu tạo nguyên tử
20 Questions

DATE : _____

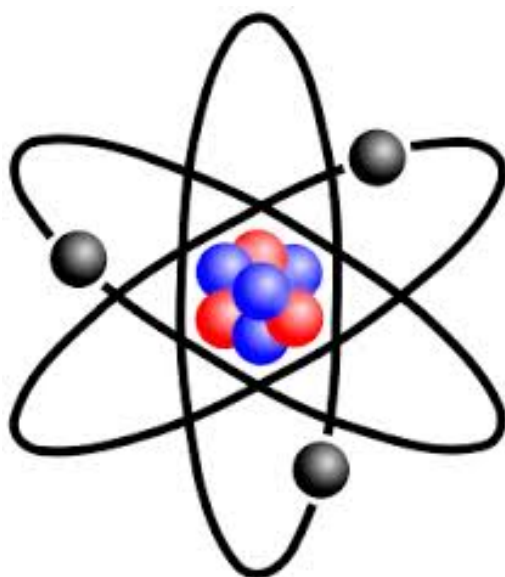
1. Hai hạt nào tạo nên hạt nhân nguyên tử?

- | | | | |
|----------------------------|--------------------|----------------------------|---------------------|
| <input type="checkbox"/> A | Proton và Electron | <input type="checkbox"/> B | Phân tử và hợp chất |
| <input type="checkbox"/> C | Proton và Neutron | <input type="checkbox"/> D | Neutron và Electron |

2. Trong nguyên tử, số lượng proton bằng số nào sau đây?

- | | | | |
|----------------------------|--------------------|----------------------------|--------------------|
| <input type="checkbox"/> A | Số lượng neutron. | <input type="checkbox"/> B | Số lượng electron. |
| <input type="checkbox"/> C | Số lượng hạt nhân. | <input type="checkbox"/> D | Số lượng phân tử. |

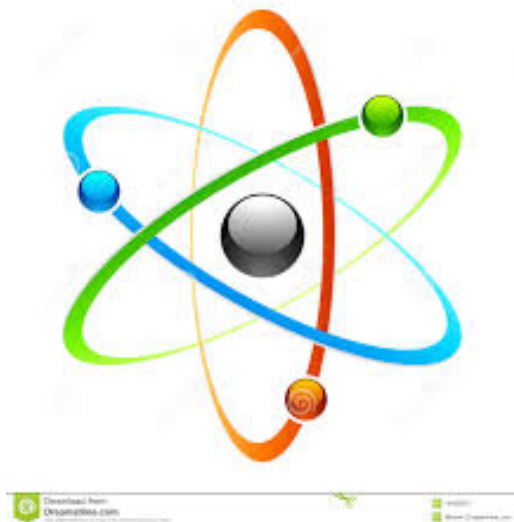
3.



Các hạt không mang điện trong nguyên tử là _____.

- | | | | |
|----------------------------|----------|----------------------------|-------------------|
| <input type="checkbox"/> A | electron | <input type="checkbox"/> B | proton và neutron |
| <input type="checkbox"/> C | neutron | <input type="checkbox"/> D | proton |

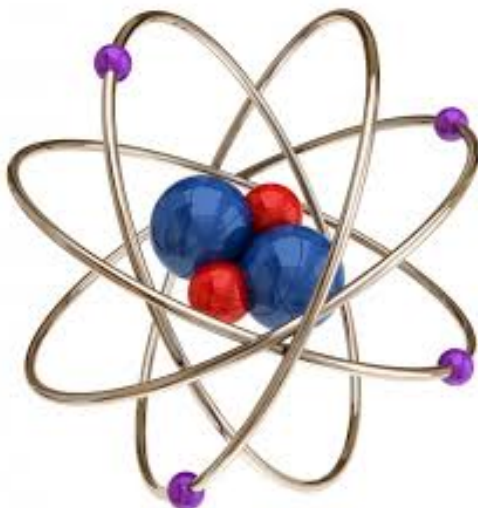
4.



Các hạt mang điện tích dương của nguyên tử là _____.

- | | | | |
|----------------------------|----------|----------------------------|------------------|
| <input type="checkbox"/> A | electron | <input type="checkbox"/> B | proton |
| <input type="checkbox"/> C | neutron | <input type="checkbox"/> D | proton & neutron |

5.



Các hạt mang điện tích âm của nguyên tử là _____.

- | | | | |
|----------------------------|------------------|----------------------------|----------|
| <input type="checkbox"/> A | proton | <input type="checkbox"/> B | electron |
| <input type="checkbox"/> C | proton & neutron | <input type="checkbox"/> D | neutron |

6. Electron có điện tích nào sau đây?

- | | | | |
|----------------------------|-----------|----------------------------|----|
| <input type="checkbox"/> A | dương | <input type="checkbox"/> B | âm |
| <input type="checkbox"/> C | trung hòa | | |

7. Neutron mang điện tích nào sau đây?

- ☐ A trung hòa ☐ B dương
☐ C âm

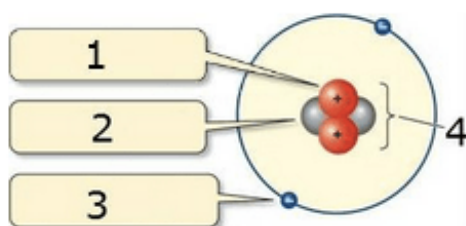
8. Proton mang điện tích nào sau đây?

- ☐ A dương ☐ B trung hòa
☐ C âm

9. Hạt chuyển động xung quanh hạt nhân là hạt.....

- ☐ A Neutron ☐ B Proton
☐ C Quark ☐ D Electron

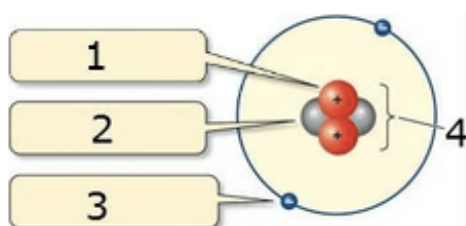
10.



Hãy chọn con số mà đang chỉ vào một electron

- ☐ A 1 ☐ B 4
☐ C 3 ☐ D 2

11.



Hãy chọn con số mà đang chỉ vào một hạt nhân nguyên tử

- ☐ A 1 ☐ B 4
☐ C 3 ☐ D 2

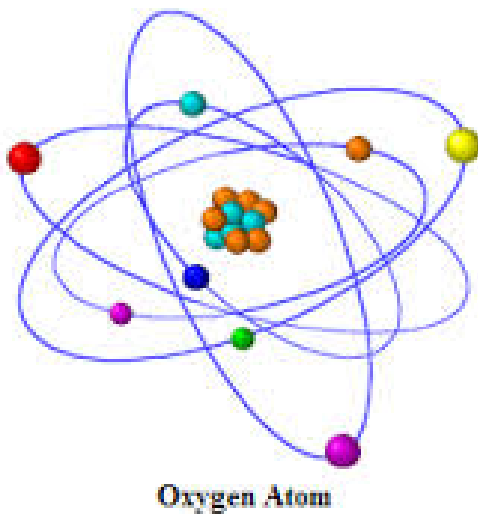
12. Số khối của nguyên tử là gì?

- | | | | |
|----------------------------|---------------------------------|----------------------------|---|
| <input type="checkbox"/> A | Số lượng electron của nguyên tử | <input type="checkbox"/> B | Tổng số proton và số neutron trong hạt nhân nguyên tử |
| <input type="checkbox"/> C | Số lượng proton của nguyên tử | <input type="checkbox"/> D | Số lượng neutron của nguyên tử |

13. Số hiệu nguyên tử của một nguyên tố là gì?

- | | | | |
|----------------------------|-------------------|----------------------------|---------------------------|
| <input type="checkbox"/> A | Số lượng proton | <input type="checkbox"/> B | Tổng số proton và neutron |
| <input type="checkbox"/> C | Số lượng electron | <input type="checkbox"/> D | Số lượng neutron |

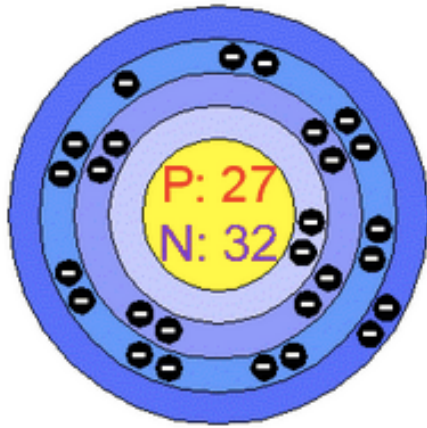
14.



Số hiệu nguyên tử của oxy là 8. Điều này có nghĩa là một nguyên tử oxy phải có

- | | | | |
|----------------------------|--------------|----------------------------|------------|
| <input type="checkbox"/> A | 8 neutron | <input type="checkbox"/> B | 8 electron |
| <input type="checkbox"/> C | số khối là 8 | <input type="checkbox"/> D | 8 proton |

15.



Số khối của nguyên tố này là bao nhiêu?

- A 59 B 27
C 5 D 32

16.

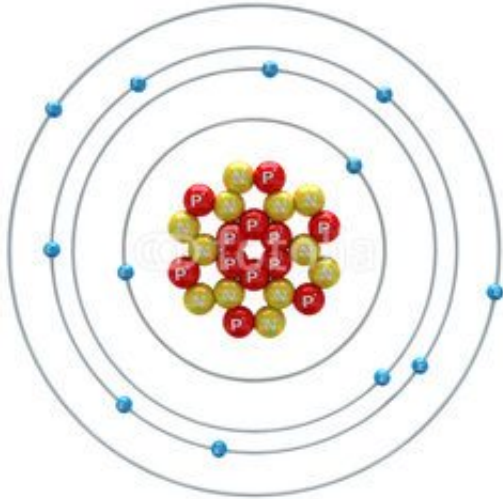
Group	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
Period	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H																	2 He
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	* 71 Lu	* 72 Hf	* 73 Ta	* 74 W	* 75 Re	* 76 Os	* 77 Ir	* 78 Pt	* 79 Au	* 80 Hg	* 81 Tl	* 82 Pb	* 83 Bi	* 84 Po	* 85 At	* 86 Rn
7	87 Fr	88 Ra	* 103 Lr	* 104 Rf	* 105 Db	* 106 Sg	* 107 Bh	* 108 Hs	* 109 Mt	* 110 Ds	* 111 Rg	* 112 Cn	* 113 Nh	* 114 Fl	* 115 Mc	* 116 Lv	* 117 Ts	* 118 Og
			* 57 La	* 58 Ce	* 59 Pr	* 60 Nd	* 61 Pm	* 62 Sm	* 63 Eu	* 64 Gd	* 65 Tb	* 66 Dy	* 67 Ho	* 68 Er	* 69 Tm	* 70 Yb		
			* 89 Ac	* 90 Th	* 91 Pa	* 92 U	* 93 Np	* 94 Pu	* 95 Am	* 96 Cm	* 97 Bk	* 98 Cf	* 99 Es	* 100 Fm	* 101 Md	* 102 No		

Hãy xem xét các nguyên tố ^{72}Zn , ^{75}As và ^{74}Ge . Những nguyên tố này có cùng số.....

17. Rutherford đã tiến hành các thí nghiệm trong đó chiếu một chùm hạt alpha vào một lá kim loại mỏng. Từ kết quả của những thí nghiệm này, ông kết luận rằng:

- A các phân tích điện dương của nguyên tử là những hạt cực nhỏ và cực nặng. B các electron chuyển động theo quỹ đạo tròn xung quanh hạt nhân.
C đường kính của electron xấp xỉ bằng đường kính của hạt nhân. D electron là hạt có khối lượng lớn

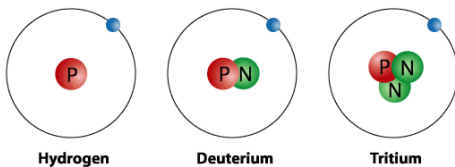
18.



Số hiệu nguyên tử của một nguyên tố có 12 proton, 13 neutron và 12 electron là bao nhiêu?

- | | | | |
|----------------------------|----|----------------------------|----|
| <input type="checkbox"/> A | 12 | <input type="checkbox"/> B | 24 |
| <input type="checkbox"/> C | 25 | <input type="checkbox"/> D | 13 |

19.



Sự thay đổi số neutron trong các nguyên tử của cùng một nguyên tố dẫn đến sự hình thành.....

- | | | | |
|----------------------------|-----------|----------------------------|-----------|
| <input type="checkbox"/> A | nguyên tử | <input type="checkbox"/> B | ion dương |
| <input type="checkbox"/> C | đồng vị | <input type="checkbox"/> D | ion âm |

20. Đúng hay Sai: Có thể tính gần đúng khối lượng của nguyên tử bằng các tính tổng khối lượng của các hạt proton và neutron trong nhân nguyên tử, vì khối lượng của khối lượng của electron rất nhỏ so với khối lượng proton và neutron.

- | | | | |
|----------------------------|-----|----------------------------|------|
| <input type="checkbox"/> A | Sai | <input type="checkbox"/> B | Đúng |
|----------------------------|-----|----------------------------|------|