

Pyetësor

1. Çfarë është atomi?

- Atomi është i ndërtuar vetëm nga një elektron.
- Atomi është një grimcë që përmban një sasi të vogël nëqendër që quhet bërthamë, e përbërë nga protone dhe neutrone, si dhe elektrone që rrotullohen rreth bërthamës.
- Atomi është i ndërtuar nga molekula, si p.sh., H_2O .
- Atomi është një grimcë që përmban një sasi të vogël në qendër që quhet bërthamë, e përbërë nga elektrone dhe neutrone, si dhe protone që rrotullohen rreth bërthamës.

2. Sa është ngarkesa e protonit?

- +1
- 1
- 0
- +10

3. Sa është ngarkesa e neutronit?

- +1
- 1
- 0
- +10

4. Sa është masa e elektronit?

- +1
- 1
- 0
- +10

5. Një atom neutral ka 5 protone. Sa elektrone ka ai, në qoftë së nuk është një jon?

- 4
- 5
- 10
- 1

6. Si quhet një atom që ka humbur një elektron?

- Barjon
- Kuark
- Jon
- Oksigjen

7. Çfarë përfaqëson numri atomik tek atomi?
- Numrin e grimcave që atomi ka në bërthamë.
 - Numrin e protoneve që atomi ka në bërthamë.
 - Numrin e neutroneve që atomi ka në bërthamë.
 - Numrin e elektroneve që atomi ka në bërthamë.
8. Atomet e një elementi kanë gjithmonë të njëjtin numër atomelesh, por atomi mund të kenë një numër të ndryshëm:
- Të numrit atomik
 - Të masës së elektroneve
 - Të masës së protoneve
 - Të neutroneve
9. Nëse një atom është neutral dhe ka 3 elektrone, sa protone ka ai?
- 1
 - 2
 - 3
 - 4

Pyetjet	1	2	3	4	5	6	7	8	9
Përgjigja e saktë	2	1	3	3	2	3	1	1	3