

24 de marzo

Cation: Pierden electrones

Aniones: Ganan electrones

De los elementos de la tabla Periódica:

1. Son metales alcalinos: (Na) Sodio, (K) Potasio, (Rb) Rubidio, (Cs) Cesio, (Fr) Francio
2. Son metales alcalinotérreos: (Be) Berilio, (Ca) Calcio, (Sr) Estroncio
3. Son metales de transición: (Fe) Hierro, (Ag) Plata, (Os) Osmio
4. Son gases nobles: (He) Helio, (Ar) Argón, (Xe) Xenón
5. Son Tierras raras: (Nd) Neodimio
6. Son no metales: (N) Nitrógeno, (S) Azufre
7. Son metaloides: (Si) Silicio
8. Son Halógenos: (F) Flúor, (Br) Bromo, (I) Yodo
9. Tienen 2 electrones de valencia: (Be) Berilio, (Ca) Calcio, (Sr) Estroncio
10. Tienen 7 electrones de valencia: (F) Flúor, (Br) Bromo, (I) Yodo

11. Tienen su octeto completo: (He) Helio
(Ar) Argon, (Xe) Xenon

12. Forman cationes: (Na) Sodio, (Cs) Cesio
(Fr) Francio (Be) Berilio, (Ca) Calcio, (Sr) Estroncio, (Po) Polonio

13. Forman aniones: (N) nitrógeno, (S) Azufre, (F) Fluor,
(Br) Bromo (I) Yodo

14. Tienen 4 niveles de energía: (Ca) Calcio,
(I) Yodo, (Xe) Xenon

15.

15. En su cuaderno de apuntes haga la configuración electrónica de los siguientes elementos y completa esta tabla

Elemento / característica	atómico	nombre	Periodo	grupo	Familia
Li	3	Litio	2	IA	alcalino
Be	4	Berilio	2	IIA	alcalinotérreo
Ar	18	Argón	3	VIIIA	Gases nobles
He	2	Helio	1	VIIIA	Gases nobles

Configuración electrónica

* Li = $1s^2 2s^1$

* Be = $1s^2 2s^2$

* Ar = $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

* He = $1s^2$