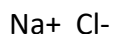


Соли су заступљене свуда у природи осим у атмосфери. Саставни су део минерала, руда, живих организама, има их растворних у свим природним водама.

Соли су јонска једињења која су изграђена од катјона метала и анјона киселинског остатка.



HCl-хлороводонична киселина

катјон $\nearrow$ $\nwarrow$ анјон

Cl^- киселински остатак-хлорид

метал + киселински остатак $\rightarrow$ со

Натријум + хлорид $\rightarrow$ натријум-хлорид

При састављању формуле соли мора се знати валенца метала и валенца киселинског остатка.

Соли се називају тако што се прво наводи назив метала а затим назив јона киселинског остатка који се изводи из назива одговарајуће киселине.

Најважнија реакција за добијање соли јесте неутрализација.

База + киселина $\rightarrow$ со + вода



Кухињска со (натријум-хлорид) се добија прерадом камене соли или испаравањема морске воде.

Физичка својства соли: углавном су кристалне супстанце, различитих боја, укус соли може бити слан, слadak или горак, а неке соли могу бити киселе или љуте. Чисте соли су обично без мириса. Већина соли добро се раствара у води. Соли имају високе тачке топљења и кључања.

Примери и примена соли које се користе у свакодневном животу.

-NaCl (натријум-хлорид) се користи као зачин, у медицини, за конзервисање хране.

-NaNO₃ (натријум-нитрат) се користи за производњу вештачких ђубрива.

NaHCO₃ (натријум-хидроген карбонат) се користи као "пекарски" прашак за пециво.