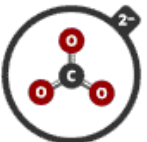
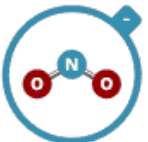
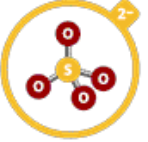
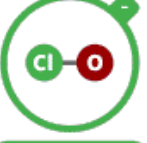
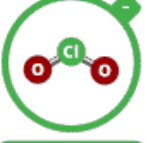
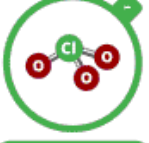
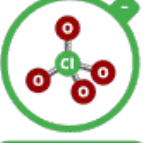
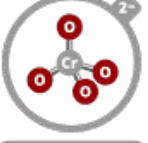
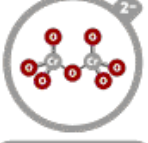
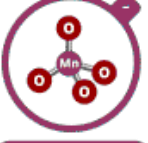


პოლიატომური იონები: სახელები, ფორმულები და მუხტები

compound interest თარგმანი: ლაშა ხუციშვილი

პოლიატომური იონები: სახელები, ფორმულები და მუხტები

პოლიატომური იონი არის დამუხტული ნაწილაკი, რომელიც შედგება ორი ან მეტი ელემენტისაგან. ამ ინფოგრაფიკაზე განხილულ იონებს ხშირად შეხვდებით.

						
კარბონატი	აკეტონატი	ბიკარბონატი	ციანიდი	ნიტრატი	ნიტრიტი	ამონიუმი
$\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$	CO_3^{2-}	HCO_3^-	CN^-	NO_3^-	NO_2^-	NH_4^+
						
ჰიდროქსიდი	პეროქსიდი	სულფიტი	სულფატი	ბიკარბონატი	თიოსულფატი	ფოსფატი
OH^-	O_2^{2-}	SO_3^{2-}	SO_4^{2-}	HSO_4^-	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	PO_4^{3-}
						
ჰიპოქლორიტი	ქლორიტი	ქლორატი	პერქლორატი	ქრომატი	დიქრომატი	პერმანგანატი
ClO^-	ClO_2^-	ClO_3^-	ClO_4^-	CrO_4^{2-}	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	MnO_4^-

© COMPOUND INTEREST 2016 - WWW.COMPOUNDINTEREST.COM | Twitter: @compoundinterest | Facebook: www.facebook.com/compoundinterest
This graphic is shared under a Creative Commons Attribution-NonCommercial-NoDerivatives International 4.0 licence.
Permission to translate the content was granted by Andy Brunning. Translated by © Lasha Khutsishvili

რა განსხვავებაა სულფატებსა და სულფიტებს შორის, ქლორატებსა და პერქლორატებს? მოცემული ინფოგრაფიკა ასახავს იმ ძირითად პოლიატომურ იონებს, რომლებიც ხშირად შეხვდებით ქიმიის სწავლისას.

ამ იონთა სტრუქტურებში შეხვდებით წყვეტილი ხაზებით გამოსახულ ბმას, რომელიც უჩვენებს, თუ სად ხდება მუხტის დელოკალიზაცია. იონის მუხტი გარედანაა ნაჩვენები. ჩემთვის ცნობილია, რომ ბმების ამ მეთოდით გამოსახვა სკოლის მოსწავლეებისთვის უჩვეულოა, თუმცა გადაწყვიტე, რომ ასე დავტოვო.

რა თქმა უნდა, პოლიატომური იონების რაოდენობა ამ ინფოგრაფიკით არ შემოიხზაღვრება. არი იონებიც, რომლებიც სკოლის მოსწავლეები არ შეხვდებიან.