

イオン式とその読み方を覚えましょう。 ※学校再開後、テストをします。

	元素記号	イオン式	イオンの読み方
1	${}_1\text{H}$		水素イオン
2	${}_{12}\text{Mg}$		マグネシウムイオン
3	${}_{19}\text{K}$		カリウムイオン
4	${}_{47}\text{Ag}$		銀イオン
5	${}_{11}\text{Na}$		ナトリウムイオン
6	${}_8\text{O}$		酸素イオン
7	${}_9\text{F}$		フッ化物イオン
8	${}_{17}\text{Cl}$		塩化物イオン
9	${}_{16}\text{S}$		硫化物イオン
10	${}_{30}\text{Zn}$		亜鉛イオン
11	${}_{29}\text{Cu( I )}$		銅 ( I ) イオン
12	${}_{29}\text{Cu( II )}$		銅 ( II ) イオン
13	${}_{13}\text{Al}$		アルミニウムイオン
14	${}_{56}\text{Ba}$		バリウムイオン
15	${}_{20}\text{Ca}$		カルシウムイオン
16		$\text{NH}_4^+$	
17		$\text{OH}^-$	
18		$\text{NO}_3^-$	硝酸イオン
19	${}_{26}\text{Fe( II )}$		
20	${}_{26}\text{Fe( III )}$		
21			硫酸イオン
22			炭酸イオン
23			リン酸イオン
24			酢酸イオン

イオン式とその読み方を覚えましょう。 ※学校再開後、テストをします。

	元素記号	イオン式	イオンの読み方
1	${}_1\text{H}$	$\text{H}^+$	水素イオン
2	${}_{12}\text{Mg}$	$\text{Mg}^{2+}$	マグネシウムイオン
3	${}_{19}\text{K}$	$\text{K}^+$	カリウムイオン
4	${}_{47}\text{Ag}$	$\text{Ag}^+$	銀イオン
5	${}_{11}\text{Na}$	$\text{Na}^+$	ナトリウムイオン
6	${}_8\text{O}$	$\text{O}^{2-}$	酸素イオン
7	${}_9\text{F}$	$\text{F}^-$	フッ化物イオン
8	${}_{17}\text{Cl}$	$\text{Cl}^-$	塩化物イオン
9	${}_{16}\text{S}$	$\text{S}^{2-}$	硫化物イオン
10	${}_{30}\text{Zn}$	$\text{Zn}^{2+}$	亜鉛イオン
11	${}_{29}\text{Cu( I )}$	$\text{Cu}^+$	銅 ( I ) イオン
12	${}_{29}\text{Cu( II )}$	$\text{Cu}^{2+}$	銅 ( II ) イオン
13	${}_{13}\text{Al}$	$\text{Al}^{3+}$	アルミニウムイオン
14	${}_{56}\text{Ba}$	$\text{Ba}^{2+}$	バリウムイオン
15	${}_{20}\text{Ca}$	$\text{Ca}^{2+}$	カルシウムイオン
16		$\text{NH}_4^+$	アンモニウムイオン
17		$\text{OH}^-$	水酸化物イオン
18		$\text{NO}_3^-$	硝酸イオン
19	${}_{26}\text{Fe( II )}$	$\text{Fe}^{2+}$	鉄 ( II ) イオン
20	${}_{26}\text{Fe( III )}$	$\text{Fe}^{3+}$	鉄 ( III ) イオン
21		$\text{SO}_4^{2-}$	硫酸イオン
22		$\text{CO}_3^{2-}$	炭酸イオン
23		$\text{PO}_4^{3-}$	リン酸イオン
24		$\text{CH}_3\text{COO}^-$	酢酸イオン