

Type 1, 2 and Polyatomics Cut out LAB

Name _____ Period _____ Date _____

<i>Elements</i>	<i>Colored Blocks (Cation 1st)</i>	<i>Formula</i>	<i>Name</i>
<i>TYPE 1s</i>			
<i>Lithium & Oxygen</i>			
<i>Magnesium & Iodine</i>			
<i>Magnesium & Nitrogen</i>			
<i>Nitrogen & Barium</i>			
<i>Strontium & Sulfur</i>			
<i>TYPE 2s</i>			
<i>Cu⁺¹ & Fluorine</i>			
<i>Fe⁺² & Phosphorous</i>			
<i>Fe⁺³ & Oxygen</i>			
<i>Sulfur & Ti⁺³</i>			
<i>Fe⁺² & Oxygen</i>			
<i>Ti⁺⁴ & Nitrogen</i>			

<i>Elements</i>	<i>Colored Blocks (Cation 1st)</i>	<i>Formula</i>	<i>Name</i>
<i>Polyatomics</i>			
Magnesium & Nitrate			
Magnesium & Sulfate			
Ammonium & Nitrogen			
Aluminum & Phosphate			
Copper(I) & Sulfate			
Iron (II) & Nitrate			
Iron (III) & Carbonate			
Calcium & Hydroxide			

Anions on BLUE

O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}
N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}
I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}
S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}
F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}
P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}
O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}	O^{-2}
N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}	N^{-3}
I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}	I^{-1}
S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}	S^{-2}
F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}	F^{-1}
P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}	P^{-3}

Polyatomic Anions

NO_3^{-1}	NO_3^{-1}	NO_3^{-1}	NO_3^{-1}	NO_3^{-1}	NO_3^{-1}	NO_3^{-1}	NO_3^{-1}	NO_3^{-1}	NO_3^{-1}	NO_3^{-1}
OH^{-1}	OH^{-1}	OH^{-1}	OH^{-1}	OH^{-1}	OH^{-1}	OH^{-1}	OH^{-1}	OH^{-1}	OH^{-1}	OH^{-1}
$C_2H_3O_2^{-1}$	$C_2H_3O_2^{-1}$	$C_2H_3O_2^{-1}$	$C_2H_3O_2^{-1}$	$C_2H_3O_2^{-1}$	$C_2H_3O_2^{-1}$	$C_2H_3O_2^{-1}$	$C_2H_3O_2^{-1}$	$C_2H_3O_2^{-1}$	$C_2H_3O_2^{-1}$	$C_2H_3O_2^{-1}$
SO_4^{-2}	SO_4^{-2}	SO_4^{-2}	SO_4^{-2}	SO_4^{-2}	SO_4^{-2}	SO_4^{-2}	SO_4^{-2}	SO_4^{-2}	SO_4^{-2}	SO_4^{-2}
CO_3^{-2}	CO_3^{-2}	CO_3^{-2}	CO_3^{-2}	CO_3^{-2}	CO_3^{-2}	CO_3^{-2}	CO_3^{-2}	CO_3^{-2}	CO_3^{-2}	CO_3^{-2}
PO_4^{-3}	PO_4^{-3}	PO_4^{-3}	PO_4^{-3}	PO_4^{-3}	PO_4^{-3}	PO_4^{-3}	PO_4^{-3}	PO_4^{-3}	PO_4^{-3}	PO_4^{-3}

Cations on YELLOW

Mg ⁺²	Mg ⁺²	Mg ⁺²	Mg ⁺²	Mg ⁺²	Mg ⁺²	Mg ⁺²	Mg ⁺²	Mg ⁺²	Mg ⁺²	Mg ⁺²
Ba ⁺²	Ba ⁺²	Ba ⁺²	Ba ⁺²	Ba ⁺²	Ba ⁺²	Ba ⁺²	Ba ⁺²	Ba ⁺²	Ba ⁺²	Ba ⁺²
Li ⁺¹	Li ⁺¹	Li ⁺¹	Li ⁺¹	Li ⁺¹	Li ⁺¹	Li ⁺¹	Li ⁺¹	Li ⁺¹	Li ⁺¹	Li ⁺¹
Sr ⁺²	Sr ⁺²	Sr ⁺²	Sr ⁺²	Sr ⁺²	Sr ⁺²	Sr ⁺²	Sr ⁺²	Sr ⁺²	Sr ⁺²	Sr ⁺²
Na ⁺¹	Na ⁺¹	Na ⁺¹	Na ⁺¹	Na ⁺¹	Na ⁺¹	Na ⁺¹	Na ⁺¹	Na ⁺¹	Na ⁺¹	Na ⁺¹
Cu ⁺¹	Cu ⁺¹	Cu ⁺¹	Cu ⁺¹	Cu ⁺¹	Cu ⁺¹	Cu ⁺¹	Cu ⁺¹	Cu ⁺¹	Cu ⁺¹	Cu ⁺¹
Fe ⁺²	Fe ⁺²	Fe ⁺²	Fe ⁺²	Fe ⁺²	Fe ⁺²	Fe ⁺²	Fe ⁺²	Fe ⁺²	Fe ⁺²	Fe ⁺²
Fe ⁺³	Fe ⁺³	Fe ⁺³	Fe ⁺³	Fe ⁺³	Fe ⁺³	Fe ⁺³	Fe ⁺³	Fe ⁺³	Fe ⁺³	Fe ⁺³
Ti ⁺³	Ti ⁺³	Ti ⁺³	Ti ⁺³	Ti ⁺³	Ti ⁺³	Ti ⁺³	Ti ⁺³	Ti ⁺³	Ti ⁺³	Ti ⁺³
Ti ⁺⁴	Ti ⁺⁴	Ti ⁺⁴	Ti ⁺⁴	Ti ⁺⁴	Ti ⁺⁴	Ti ⁺⁴	Ti ⁺⁴	Ti ⁺⁴	Ti ⁺⁴	Ti ⁺⁴
Al ⁺³	Al ⁺³	Al ⁺³	Al ⁺³	Al ⁺³	Al ⁺³	Al ⁺³	Al ⁺³	Al ⁺³	Al ⁺³	Al ⁺³
Ca ⁺²	Ca ⁺²	Ca ⁺²	Ca ⁺²	Ca ⁺²	Ca ⁺²	Ca ⁺²	Ca ⁺²	Ca ⁺²	Ca ⁺²	Ca ⁺²

Polyatomic Cations

NH ₄ ⁺¹	NH ₄ ⁺¹	NH ₄ ⁺¹	NH ₄ ⁺¹	NH ₄ ⁺¹	NH ₄ ⁺¹	NH ₄ ⁺¹	NH ₄ ⁺¹	NH ₄ ⁺¹	NH ₄ ⁺¹	NH ₄ ⁺¹
H ₃ O ⁺¹	H ₃ O ⁺¹	H ₃ O ⁺¹	H ₃ O ⁺¹	H ₃ O ⁺¹	H ₃ O ⁺¹	H ₃ O ⁺¹	H ₃ O ⁺¹	H ₃ O ⁺¹	H ₃ O ⁺¹	H ₃ O ⁺¹