

Activity Series Chart

	Metals		Non-Metals
<i>Most Active</i>	<u>Name</u>	<u>Symbol</u>	<u>Name</u>
	<i>Lithium</i>	<i>Li</i>	<i>Fluorine</i>
	<i>Potassium</i>	<i>K</i>	<i>Chlorine</i>
	<i>Barium</i>	<i>Ba</i>	<i>Bromine</i>
	<i>Strontium</i>	<i>Sr</i>	<i>Iodine</i>
	<i>Calcium</i>	<i>Ca</i>	
	<i>Sodium</i>	<i>Na</i>	
	<i>Magnesium</i>	<i>Mg</i>	
	<i>Aluminum</i>	<i>Al</i>	
	<i>Manganese</i>	<i>Mn</i>	
	<i>Zinc</i>	<i>Zn</i>	
	<i>Iron</i>	<i>Fe</i>	
	<i>Cadmium</i>	<i>Cd</i>	
	<i>Cobalt</i>	<i>Co</i>	
	<i>Nickel</i>	<i>Ni</i>	
	<i>Tin</i>	<i>Sn</i>	
	<i>Lead</i>	<i>Pb</i>	
	<i>Hydrogen</i>	<i>H</i>	
	<i>Copper</i>	<i>Cu</i>	
	<i>Silver</i>	<i>Ag</i>	
	<i>Mercury</i>	<i>Hg</i>	
<i>Least Active</i>	<i>Gold</i>	<i>Au</i>	

Elements CANNOT replace anything ABOVE them.
The reaction DOES NOT OCCUR in this situation.

Examples: $ZnCl_2 + Mg \rightarrow MgCl_2$
Magnesium is above Zinc so the reaction happens

$ZnCl_2 + Cu \rightarrow$ No Reaction
Copper is below Zinc so no reaction happens