



Subgrupo 11A:

Cobre Cu^{+2}

Cu^{+3} Cobre

El cobre cuyo símbolo es Cu, es el elemento químico de número atómico 29. Se trata de un metal con coloración rojiza y brillo metálico, se caracteriza por ser uno de los mejores conductores de electricidad. Expuesto al aire, el color rojo salmón, inicial se torna rojo violeta por la formación de óxido cuproso (Cu_2O) para ennegrecerse posteriormente por la formación de óxido cúprico (CuO). La coloración azul del Cu^{+2} se debe a la formación del ion $[\text{Cu}(\text{OH}_2)_6]^{+2}$.

Expuesto largo tiempo al aire húmedo, forma una capa adherente e impermeable de carbonato básico (carbonato cúprico) de color verde y venenoso. También pueden formarse capas de sales de cobre, una mezcla venenosa de acetatos de cobre de color verdoso o azulado que se forma cuando los óxidos de cobre reaccionan con ácido acético. El ácido sulfúrico reacciona con el cobre formando un sulfuro, CuS o Cu_2S de color negro y agua.

Catión	Reactivo General	Reactivo específico	Forma Física en que se presenta	Color con el que se identifica	Forma en que se presenta
Cu^{+3}				Azul intenso	

