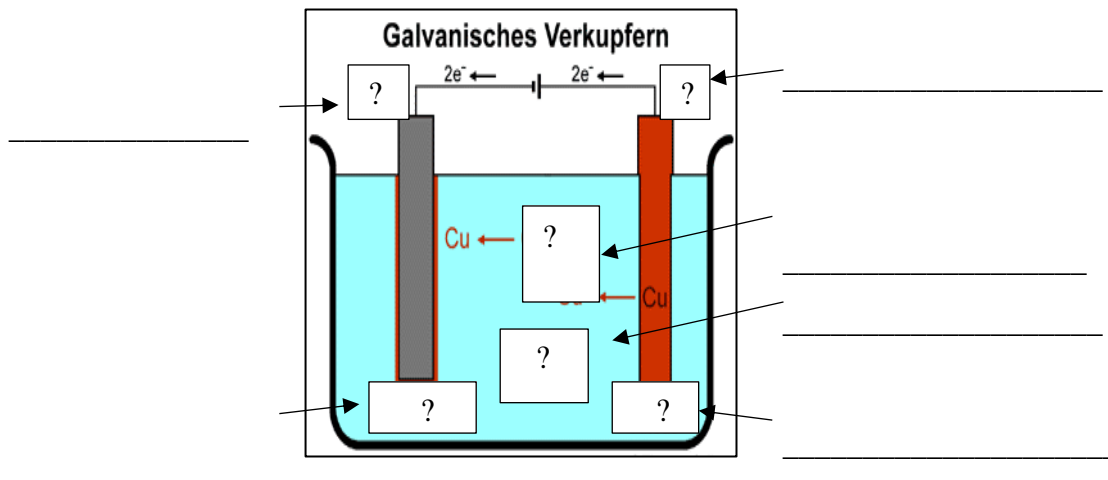


1. Beschrifte den Versuchsaufbau!



2. Ergänze: An die beiden Elektroden wird eine Spannung angelegt. Da die wässrige ein ist, fließt durch sie Strom.

Zwischen der *negativ* geladenen (.....) und dem *positiven* Pol (..... –) kommt es zum Ladungsausgleich, indem elektrische Ladung transportieren.

Zum einen wird das Kupfersulfat elektrolytisch zersetzt und aufgespalten in positive Kupfer-Ionen (.....) und negative Sulfat-Ionen (.....).

Den Kupferatomen werden pausenlos entzogen (von der Spannungsquelle geradezu *abgesaugt*!), die Kupferatome werden dadurch zu
, die sich aus der Oberfläche der Anode lösen müssen und ebenfalls zur wandern, weil sie vom Pol angezogen werden. Die Anode verliert somit laufend das sich an der Kathode anlagert. Weil sich die Anode durch den Materialverlust mit der Zeit verbraucht, nennen wir sie