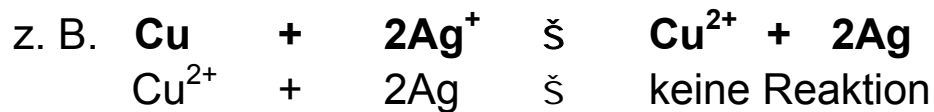
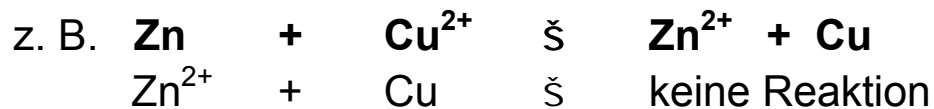


**Was kann aus der Stellung eines Metalls in der elektrochemischen Spannungsreihe abgeleitet werden?**

1. Jedes Metall verdrängt die in der Spannungsreihe rechts von ihm stehenden Metalle aus den Lösungen ihrer Salze und wirkt somit als Reduktionsmittel.



2. Die Ionen eines Metalls wirken gegenüber allen Metallen, die links von ihm stehen, als Oxidationsmittel.



**Merksatz**

Bei einem Metallpaar strebt das in der Spannungsreihe links stehende den Ionenzustand, das in der Spannungsreihe rechts stehende den elementaren, metallischen Zustand an.