|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  | ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  | ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  | ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  | ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  | ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  |
| ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  | ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  | ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  | ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  | ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  | ***Checkliste: Elektronenübertragungsreaktion****Bsp.: Ein Eisennagel überzieht sich nach Eintauchen in eine* $Cu^{2+}$*-Ionen enthaltende Lösung mit einer Schicht aus Kupfer*OXRED$$Cu^{2+}     +     Zn      \rightarrow      Cu     +      Zn^{2+}$$*Bsp.: Thermit-Reaktion****Die Redox-Reihe der Metalle****Bestreben der Metallatome, Elektronen abzugeben nimmt zu*$Mg$$Al$$Zn$$Fe$$Cu$$Ag$$Au$$Mg^{2+}Al^{3+}$$Zn^{2+}$$Fe^{2+}$$Cu^{2+}$$Ag^{+}$$Au^{3+}$*Bestreben der Metall-Ionen, Elektronen aufzunehmen nimmt zu****Elektrolyse****Bsp.: Elektrolyse von Zinkiodid*  |