

<p>Kupferoxid reduziert man zu Kupfer...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> mit Kohlenstoffdioxid <input checked="" type="checkbox"/> mit Kohlenstoff <input type="checkbox"/> mit Gold <input type="checkbox"/> mit Wasser <input type="checkbox"/> mit Sauerstoff 	<p>Das Halbedelmetall Kupfer ist <u>nicht</u> ...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> ein gutes Reduktionsmittel <input type="checkbox"/> ein guter Wärmeleiter <input type="checkbox"/> ein wichtiges Metall für die Elektrotechnik <input type="checkbox"/> sehr gut verformbar <input type="checkbox"/> kupferfarben 	<p>Magnesium ist...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein sehr seltenes Metall auf der Erde <input type="checkbox"/> ein Metall mit sehr großer Dichte <input checked="" type="checkbox"/> ein sehr gutes Reduktionsmittel <input type="checkbox"/> ein Edelmetall <input type="checkbox"/> ein Halbmetall 	<p>Metalle sind Stoffe, die...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> schlechte elektrische Leiter sind <input type="checkbox"/> relativ niedrige Siedetemperaturen besitzen <input type="checkbox"/> nicht plastisch verformbar sind <input checked="" type="checkbox"/> meist relativ hohe Schmelztemperaturen besitzen <input type="checkbox"/> eine kleine Dichte haben
<p>Legierungen sind...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> vom Volk gewält <input type="checkbox"/> chemische Verbindungen mit festem Verhältnis <input type="checkbox"/> gute Oxidationsmittel <input checked="" type="checkbox"/> Reinstoffe, die aus mehreren Elementen bestehen <input type="checkbox"/> gute Reduktionsmittel 	<p>Oxidationsmittel...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> entziehen anderen Stoffen Sauerstoffatome <input type="checkbox"/> übertragen Metallatome auf einen anderen Stoff <input checked="" type="checkbox"/> sind zum Beispiel unedle Metalle <input type="checkbox"/> sind immer Legierungen <input type="checkbox"/> sind Elektronenspende 	<p>Reduktionsmittel...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind reduzierte Dinge bei ALDI, Lidl und Co. <input type="checkbox"/> sind meist edle Metalle <input type="checkbox"/> entziehen einem Oxid das Metall <input checked="" type="checkbox"/> haben ein hohes Bestreben, mit Sauerstoff Verbindungen <input type="checkbox"/> nehmen sehr leicht Elektronen auf 	<p>Unedle Metalle...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> sind gute Oxidationsmittel <input checked="" type="checkbox"/> sind Stoffe, die leicht mit Sauerstoff reagieren <input type="checkbox"/> werden leicht reduziert <input type="checkbox"/> können keinen elektrischen Strom leiten <input type="checkbox"/> sind schlechte Reduktionsmittel
<p>Magnesium ist ein Metall, das...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein schlechtes Reduktionsmittel ist <input type="checkbox"/> ein gutes Oxidationsmittel ist <input checked="" type="checkbox"/> unter Wasser brennt <input type="checkbox"/> man, wenn es brennt, mit Wasser löschen kann <input type="checkbox"/> 	<p>Der Hochofen ist eine Anlage, in der...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kupfer aus Kupfererz gewonnen wird <input type="checkbox"/> aus Eisenerz Stahl gewonnen wird <input type="checkbox"/> Eisen vom Eisenerz durch Schmelzen abgetrennt wird <input checked="" type="checkbox"/> Eisenoxide durch Kohlenstoffmonoxid reduziert werden <input type="checkbox"/> Legierungen aus Stahl hergestellt werden 	<p>Kohlenstoffmonoxid reagiert im Hochofen mit Eisenerz zu...</p> <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> Eisen und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Eisenoxid und Kohlenstoffdioxid <input type="checkbox"/> Stickstoff und Schlacke. <input type="checkbox"/> Gichtgas und Stahl <input type="checkbox"/> Stahl 	<p>Bei der Umwandlung von Roheisen zu Stahl...</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input checked="" type="checkbox"/> wird Kohlenstoff aus der Schmelze entfernt <input type="checkbox"/> werden Begleitstoffe zu Oxiden reduziert <input type="checkbox"/> erhitzt sich die Schmelze, obwohl keine Wärme zugeführt <input type="checkbox"/> entsteht reines hochwertiges Eisen <input type="checkbox"/> benötigt man zusätzlich Eisenoxid
<p>Aus Aluminium baut man z.B. Geländer und Leitern, weil</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein Schwermetall ist <input checked="" type="checkbox"/> es leicht und stabil ist <input type="checkbox"/> es mit Wasser reagiert <input type="checkbox"/> es silbrig glänzt <input type="checkbox"/> 	<p>Gold ist teuer, weil es</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> ein leichtes Metall ist <input type="checkbox"/> ein schweres Metall ist <input type="checkbox"/> ein billiges Metall ist <input checked="" type="checkbox"/> ein edles Metall ist <input type="checkbox"/> als einziges eine Fluorverbindung eingeht 	<p>Silberschmuck muss man putzen, weil</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Silber ein leichtes Metall ist <input type="checkbox"/> es in Bergwerken gefunden wird <input checked="" type="checkbox"/> es unter bestimmten Bedingungen "anläuft" <input type="checkbox"/> Silber zu den Edelmetallen gezählt wird <input type="checkbox"/> Silber an der Luft mit Stickstoff reagiert 	<p>Wasserleitungen für die Heizung sind häufig aus Kupfer</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> weil Kupfer ein Schwemetall ist <input checked="" type="checkbox"/> weil Kupfer nicht rostet <input type="checkbox"/> weil Kupfer teuer ist <input type="checkbox"/> weil Kupfer kupferfarben ist <input type="checkbox"/> weil Kupfer ein guter Stromleiter ist
<p>Bronze ist eine Legierung aus</p>  <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Kupfer und Blei <input type="checkbox"/> Eisen und Aluminium <input checked="" type="checkbox"/> Kupfer und Zinn <input type="checkbox"/> Zink und Kupfer <input type="checkbox"/> Kupfer und Aluminium 	<p>Welche Eigenschaft haben Metalle <u>nicht</u>?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Metalle leiten den Strom <input type="checkbox"/> Metalle haben metallischen Glanz <input type="checkbox"/> Metalle leiten die Wärme <input checked="" type="checkbox"/> Metalle sind Isolatoren <input type="checkbox"/> Metalle leiten den elektrischen Strom 	<p>Welche Aussage stimmt nicht?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Lithium ist das leichteste Metall <input type="checkbox"/> Lithium ist Baustein für Akkus <input type="checkbox"/> Lithium färbt Flammen rot <input checked="" type="checkbox"/> Lithium reagiert nicht mit Wasser <input type="checkbox"/> 	<p>Welche Aussage über Platin ist <u>nicht</u> richtig?</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Platin ist häufig ein guter Katalysator <input type="checkbox"/> Platin ist teurer als Gold <input type="checkbox"/> Platin ist Zahlungsmittel und Wertanlage <input checked="" type="checkbox"/> Platin ist ein guter Ersatz für Lithium <input type="checkbox"/> Platin leitet den elektrischen Strom
<p>Gegenstände aus Eisen werden mit Chrom überzogen, weil</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> Chrom mit Eisen eine Legierung gibt <input checked="" type="checkbox"/> das Metall darunter gegen Oxidation geschützt wird <input type="checkbox"/> man die Teile dann besser 'versilbern' kann <input type="checkbox"/> sich das Eisen dann schneller auflöst <input type="checkbox"/> weil sich das harte Eisentrichromat bildet 			