

<p>Luft ist ein Stoffgemisch. Nenne seine Bestandteile und ihren prozentualen Anteil in der Luft.</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>Sauerstoff 21 % Stickstoff 78% Edelgase (Neon, Argon, Helium, Xenon) und andere Gase (Kohlenstoffdioxid, Schwefeldioxid....)ca.1%</p>
<p>Nenne 2 Verwendungsmöglichkeiten von Sauerstoff.</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>z. Bsp. Brennschneiden, Schweißen, Beatmungsgeräte für Taucher und in Krankenhäusern</p>
<p>Nenne 2 Verwendungsmöglichkeiten von Stickstoff.</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>z. Bsp. Lebensmitteltechnik (kühlen), Schutzgas (schweißen), Bauindustrie (gefrieren von Wasser)</p>
<p>Welche Elementsubstanzen gehören zu den Edelgasen?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>Helium, Neon, Argon, Krypton, Xenon, Radon</p>
<p>Welche Bedeutung hat Kohlenstoffdioxid? Wozu verwendet man Kohlenstoffdioxid?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>z. Bsp. Ausgangsstoff für die Photosynthese der grünen Pflanzen, Trockeneis, Feuerlöscher</p>

<p>Nenne 5 Eigenschaften von Kohlenstoffdioxid</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>g, farblos, geruchlos, erstickt eine Flamme, (bildet mit Wasser Kohlensäure), nicht besonders gut wasserlöslich</p>
<p>Nenne Aggregatzustand, die Farbe und Geruch von Sauerstoff.</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>g, farblos, geruchlos</p>
<p>Wie heißt der Nachweis von Sauerstoff? Beschreibe den Nachweis von Sauerstoff.</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>Glimmspanprobe Einen glimmenden Holzspan in ein Reagenzglas einführen, wenn der Span heller leuchtet oder aufflammt ist Sauerstoff nachgewiesen.</p>
<p>Was heißt pneumatisch auffangen?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>unter Wasser auffangen, durch Wasserverdrängung</p>
<p>Welche Eigenschaft muss ein Gas haben, damit es pneumatisch aufgefangen werden kann?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>es darf nicht gut wasserlöslich sein</p>

<p>Nenne 5 Eigenschaften von Stickstoff.</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>gasförmig, farblos, geruchlos, erstickt die Flamme, fördert die Verbrennung nicht</p>
<p>Nenne 5 Eigenschaften von Sauerstoff.</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>gasförmig, farblos, geruchlos, nicht brennbar, fördert die Verbrennung</p>
<p>Was ist ein Molekül?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>Verbindung aus mindestens 2 oder mehreren Atomen.</p>
<p>Wie lauten Symbol / Formel von Sauerstoff?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>O/O₂</p>
<p>Wie lauten Symbol / Formel von Stickstoff?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>N/N₂</p>

<p>Was versteht man unter einem chemischen Symbol?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>chemisches Zeichen für ein Atom / ein Element / eine Elementsubstanz</p>
<p>Was ist eine chemische Formel?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>zusammengesetztes chemisches Zeichen für eine Verbindung</p> <p>Bsp.: H₂O, O₂</p>
<p>Wie lautet die Wort- und Symbolgleichung für die Darstellung von Kohlenstoffdioxid?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>Kohlenstoff + Sauerstoff → Kohlenstoffdioxid</p> <p>$C + O_2 \rightarrow CO_2$</p>
<p>Bei welchen Prozessen entsteht Kohlenstoffdioxid?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>Bei der Verbrennung von fossilen Energieträgern wie Kohle, Erdgas und Erdöl</p>
<p>Nenne 3 Eigenschaften von Schwefel.</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>s, gelb, geruchlos</p>

<p>Nenne 5 Eigenschaften von Schwefeldioxid.</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>g, farblos, stechender Geruch, bleichend, reizend für die Atemwege</p>
<p>Bei welchen Prozessen entsteht Schwefeldioxid?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>Bei der Verbrennung von fossilen Brennstoffen. Diese enthalten außer Kohlenstoff als Hauptbestandteil auch Schwefel.</p>
<p>Wie lautet die Wort- und Symbolgleichung für die Darstellung von Schwefeldioxid?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>Schwefel + Sauerstoff → Schwefeldioxid $S + O_2 \rightarrow SO_2$</p>
<p>Was besagt das Gesetz von der Erhaltung der Masse?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>Bei jeder chemischen Reaktion ist die Masse der Ausgangsstoffe gleich der Masse der Reaktionsprodukte.</p>
<p>Was ist eine chemische Reaktion?</p> <p>KI.8 LB1</p>	<p>Vorgang, der verbunden ist mit einer Stoffumwandlung, einer Energieumwandlung und der Teilchenveränderung</p>

