

Da wo's raucht und stinkt und knallt

Hier, in diesem Fachraum, gibt es Physik-, BNT- und Chemieunterricht.

Es stimmt, dass es manchmal etwas riecht.

Es gibt nen Abzug, einen Schutzscheibe, Brenner und das Periodensystem an der Wand,
das ist heut noch jedem Erwachsenen bekannt.



Chemie und Physik gibt es ab Klasse 7,

da wird dann experimentiert, beobachtet, gerechnet, gezeichnet und nicht nur geschrieben.

Die neueste Technik ist installiert, Internet, Filme, Medien helfen bei der Erklärung.

Modelle, Schautafeln, Messgeräte und Versuche sind für die Veranschaulichung.



Der Lehrer hat den gut ausgestatteten Vorbereitungsraum mit Chemikalien,
Experimentiergeräten und Sicherheitsschränken auf neuem Stand gleich nebenan,
ihr Schüler habt für die Versuche im Fachraum einen eigenen Schrank.

Ein Highlight ist in Klasse 5 der Brennerführerschein
und sollten manche Themen auch abstrakt und schwierig sein,
so versuchen wir immer den Bezug zum Alltag herzustellen
und den Sinn der Inhalte festzustellen:

Nichtmetalloxide verursachen den Klimawandel – was können wir da tun?

Was ist im Erdbeerjoghurt drin, was in meiner Creme, was im Spülmittel und wozu?

So viele gute Fragen gibt es, sei neugierig und stell Fragen, bis du keine mehr hast.

Chemie kann da vieles erklären und verstehst du das,
dann haben wir unser Ziel erreicht.

Chemie ist in uns und um uns und mit ihr kann ich schlauer sein:

Bei Ernährung, Gesundheit, beim Einkaufen fall ich nicht auf Versprechen und Etiketten rein.

Noten gibt es im Nebenfach Chemie natürlich auch:

Ab Klasse 7 auf zwei Niveaus die Klassenarbeiten,

Präsentationen, Tests, Hausaufgaben, Steckbriefe und Gruppenarbeiten.

dein Verhalten im Unterricht und beim Experimentieren und im Unterricht die Mitarbeit.

Habt ihr Fragen, ein Buch, ein Thema, ein Alltagsproblem, bringt es mit in den Unterricht,

hier sind schon ein paar Fragen, ratet doch mal mit:

- 1. Was ist ein Reagenzglas?**
- 2. Was ist Bronze?**
- 3. Was ist Luft?**
- 4. Was bedeutet Kondensieren?**
- 5. Was bedeutet das Symbol O?**
- 6. Wie verändert sich das Gewicht von Kupferblech, wenn man es erhitzt?**
- 7. Wie entsteht Kohlensäure?**
- 8. Was ist saurer Regen?**

Lösungen:

1. Ein längliches, dünnes Glasgefäß, das man für viele Versuche benötigt.
2. Eine Legierung aus Kupfer und Zinn
3. Ein lebensnotwendiges Gasgemisch aus Stickstoff, Sauerstoff, Edelgasen und Kohlenstoffdioxid
4. Ein gasförmiger Stoff wird wieder flüssig, zum Beispiel Wasserdampf, der beim Wasserkochen aufsteigt und am Topfdeckel wieder zu Wasser wird und in den Topf zurücktropft
5. Es steht für Sauerstoff (Oxygenium).
6. Es wird schwerer, da Sauerstoff mit Kupfer in einer endothermen chemischen Reaktion (Oxidation) zu Kupferoxid reagiert. Sauerstoff wiegt pro Liter 1,3g.
7. Das Gas Kohlenstoffdioxid CO_2 wird in Wasser eingeleitet. Kohlensäure ist eine schwache Säure (pH-Wert 5) und zerfällt bei Temperaturerhöhung oder Schütteln.
8. Verbrennt man Erdöl oder Erdgas, so werden Kohlenstoffdioxid, Stickoxide und Schwefeldioxid frei. Diese Gase reagieren mit dem Wasser in den Wolken zu Kohlensäure, Salpetersäure und Schwefelsäure. Lassen Gewässer sauer werden (Fischsterben).