

Liebe Schülerinnen und Schüler,

wiederholt bitte in dieser Woche die Begriffe „chemische Reaktion“ und „physikalischer Vorgang“. Löst dazu schrittweise die Aufgaben. Ihr könnt auch den Hefter nutzen. Weitere Aufgaben erhaltet ihr in der nächsten Woche.

Liebe Grüße senden Herr Schubert und Frau Liebig-Pfau

Wiederholung zum Begriff „chemische Reaktion“ und „physikalischer Vorgang“

Zeitraum: 27.04. bis 30.04.

1. Lies dir die Lehrbuchseiten 76 und 77 durch!
2. Erkläre den Begriff „chemische Reaktion“!
3. Nenne 3 Beispiele für chemische Reaktionen, die im Text genannt werden!
4. Lehrbuchseite 77 Nr. 3
5. Physikalischer Vorgang oder chemische Reaktion

Lies dir gründlich den kurzen Text durch und beantworte dann die Aufgabe!

Physikalischer Vorgang

Bei physikalischen Vorgängen bleiben die charakteristischen Eigenschaften der Stoffe erhalten. Es ändert sich nur die Form, der Aggregatzustand oder die Lage.

Zum Beispiel: Erhitzt und verdampft man Wasser, wird es gasförmig. Dies ist ein physikalischer Vorgang, weil Wasser wieder kondensieren kann. Zur Erinnerung: kondensieren ist die Aggregatzustandsänderung vom gasförmigen in den flüssigen Zustand. Die Eigenschaften bleiben dann gleich.



Ein weiteres Beispiel wäre das Feilen von Holz. Man zerkleinert Holz in Holzspäne beim Feilen. Die Eigenschaften zum Beispiel Farbe, Geruch, Löslichkeit und Brennbarkeit bleiben gleich. Dies ist auch ein physikalischer Vorgang, weil nur die Form verändert wird.

Entscheide, welche Vorgänge ein „physikalischer Vorgang“ sind und welche eine „chemische Reaktion“ sind! Begründe deine Entscheidung!

- | | |
|--------------------------------|--------------------------|
| a) Trennen von Sand und Wasser | b) Verbrennen von Holz |
| c) Rosten von Eisen | d) Feilen von Eisenblech |