

### **1. Gemisch**

- Stoffe, die nebeneinander bestehen, ohne miteinander zu reagieren, bezeichnet man als Gemische.
- Im Gemisch behält jeder Einzelstoff seine physikalischen und chemischen \_\_\_\_\_.
- Beispiele für Gemische: \_\_\_\_\_
- Gemische können wieder getrennt werden durch: \_\_\_\_\_  
Dies sind physikalische Vorgänge.

### **2. Reinstoff**

- Ein Reinstoff besteht aus gleichen Teilchen, die alle dieselben \_\_\_\_\_ haben.
- Beispiele für Reinstoffe: \_\_\_\_\_
- Reinstoffe, die aus einer Atomsorte bestehen, können chemisch nicht weiter getrennt werden.
- Reinstoffe aus unterschiedlichen Atomsorten können durch chemische Reaktionen in die einzelnen Atomsorten zerlegt werden.

### **3. Verbindung**

- Bestehen die Teilchen eines Reinstoffs aus zwei oder mehr Atomsorten, dann wird der Reinstoff als Verbindung bezeichnet.
- Verbindungen sind z. B. \_\_\_\_\_
- Verbindungen können durch chemische Reaktionen in die einzelnen Atomsorten zerlegt werden.

### **4. Element**

- Elemente lassen sich durch chemische Reaktionen nicht zerlegen. Sie bestehen aus nur einer Atomsorte.
- Elemente setzen sich aus \_\_\_\_\_ zusammen.
- Ausnahme: Die Gase Sauerstoff, Wasserstoff, Stickstoff sowie Fluor, Chlor, Brom und Iod bestehen aus Molekülen.

### **5. Moleküle**

- Moleküle sind die kleinste Einheit einer chemischen Verbindung oder eines gasförmigen Elements und setzen sich aus 2 oder mehr Atomen zusammen.
- Moleküle von Verbindungen enthalten \_\_\_\_\_ Atome
- Moleküle von Elementen enthalten \_\_\_\_\_ Atome

### **6. Atome**

- Atome sind die kleinsten, chemisch nicht mehr spaltbaren Teilchen.