

## Chemie 7a – 11.05. – 25.05.20

1. Übernimm die Überschrift in deinen Hefter:  
**Bau von Sauerstoff**
2. Lies im LB. S. 50 und schau dir auch die Abbildungen an.  
Zeichne eine Tabelle in folgender Art und fülle sie aus.

<u>Teilchen</u>	<u>Atome</u>	<u>Moleküle</u>
<b>Aufbau</b>		
<b>Zeichnungen</b>		
Atomverband		
isolierte Atome		
Sauerstoff		
Stickstoff		
Ozon		

Übernimm die Beispiele von LB S. 50 als Zeichnungen und ordne dabei richtig zu!

3. Lies den LB. Text S. 51  
Schau dir an, wie sich die chemische Zeichensprache verändert hat.  
Übernimm dir folgenden kleinen Text in deinen Hefter:

### **Chemische Zeichen – Symbole und Formeln**

*Der schwedische Chemiker Berzelius schlug für jedes chemische Element ein Symbol aus Buchstaben vor. Es besteht aus **einem Großbuchstaben**, oft mit einem **zweiten kleinen Buchstaben** vor. Die Buchstaben stammen aus der lateinischen und griechischen Sprache.*

*Beispiel: Blei – **Plumbum** – **Pb***

*Eisen – **Ferrum** – **Fe***

*Sauerstoff – **Oxygenium** – **O***

4. Schreibe dir folgende Symbole aus dem Tafelwerk heraus in der Art:  
**Name - Symbol** und lerne sie auswendig.  
Lass dich zu Hause abfragen.  
**(Wenn du willst, kannst du mit den Namen und Symbolen ein Memory basteln und damit üben!)**

Wasserstoff, Kohlenstoff, Stickstoff, Sauerstoff, Fluor, Neon, Natrium, Magnesium, Aluminium, Silicium, Phosphor, Schwefel, Chlor, Argon, Kalium, Calcium, Eisen, Nickel, Kupfer, Zink, Brom, Silber, Zinn, Iod, Barium, Gold, Quecksilber, Blei