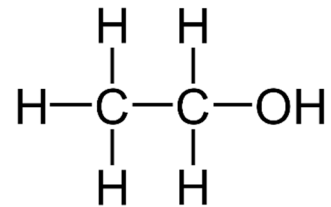


## Chemie E-Kurs 10 abcd Stah

### **Ethanol - ein einfacher Alkohol**

Neben Kohlenstoff und Wasserstoff können noch weitere Atome an die Kohlenstoffketten gebunden werden. Beispielsweise können Alkane an eine OH-Gruppe gebunden sein, also ein Sauerstoffatom (O) und ein Wasserstoffatom (H). Alkane mit einer OH-Gruppe bezeichnet man als Stoffklasse der Alkohole oder auch Alkanole. Einer der bekanntesten Vertreter dieser Stoffklasse ist Ethanol. Wenn man im Alltag von trinkbarem Alkohol spricht, ist damit Ethanol gemeint. Dabei handelt es sich um ein Molekül mit 2 Kohlenstoffatomen und einer OH-Gruppe.



#### **Aufgabe:**

1. Lies die Seiten 352 und 353 in deinem Buch und erstelle einen Steckbrief zu Ethanol (Eigenschaften, Vorkommen, Verwendung, interessante Fakten, etc.).
2. Gib die Namen, Summen- und Strukturformeln der ersten 5 Vertreter der Reihe der Alkanole an.

Schickt mir bitte eure Ergebnisse bis zum 10. Mai an [stah@ge-kreuztal.de](mailto:stah@ge-kreuztal.de).