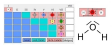
AK-Fragewand: Formeln-Namen-EPB

Elemente	Moleküle	Moleküle 2	Komplexionen
20 **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Wasserstoff und Wasserstoff?** Antwort: Lösung: H_2	20 **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Wasserstoff und Kohlenstoff?** Antwort: Lösung: CH_4	20  **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Wasserstoff und Sauerstoff** Antwort: Lösung: H_2O	20 **Wasser (H_2O) reagiert unter Protonen(H^+)-abgabe mit Wasser. Welche beiden Ionen entstehen?** Antwort: Lösung: $H_2O + H_2O \dashrightarrow OH^- + H_3O^+$. Es entstehen Hydroxid- und Oxonium-Ionen.
40 **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Sauerstoff und Sauerstoff?** Antwort: Lösung: O_2	40 Risiko **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Wasserstoff und Brom?** Antwort: Lösung: HBr	40 Risiko **Eine Verbindung die Formel hat C_2C_6. Wie sieht die Strukturformel dazu aus?** Antwort: Lösung: H_{32}-CH_3 - Ethan	40 **JOKER**
60 **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Stickstoff und Stickstoff?** Antwort: Lösung: N_2	60 **JOKER**	60 **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Wasserstoff und Stickstoff?** Antwort: Lösung: NH_3	60 **Ethansäure (Essigsäure) (CH_3COOH) kann ein Proton (H^+) abgeben. Welches Aussehen hat das entstehende Anion?** Antwort: Lösung: Es entsteht das Ethanat(Acetat)-Ion CH_3COO^-.
80 **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Chlor und Chlor** Antwort: Lösung: Cl_2	80 **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Wasserstoff und Schwefel?** Antwort: Lösung: H_2S	80 **JOKER**	80 **Salpetrige Säure (HNO_2) kann ein Proton (H^+) abgeben. Welches Aussehen hat das entstehende Anion?** Antwort: Lösung: Es entsteht das Nitrit-Ion NO_2^-.
100 Risiko **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Fluor und Fluor?** Antwort: Lösung: F_2	100 **Welche Formel hat die einfachste Verbindung aus Sauerstoff und Kohlenstoff?** Antwort: Lösung: CO_2	100 **Ich besitze eine OH- Gruppe. Meine Summenformel lautet C_2H_6O. Wie ist meine Strukturformel?** Antwort: Lösung: CH_3CH_2OH - Ethanol oder Alkohol	100 Risiko **Die kurzlebige Kohlensäure (H_2CO_3) kann zwei Protonen (H^+) abgeben. Wie sieht das entstehende Anion aus?** Antwort: Lösung: Es entsteht das Carbonat-Ion CO_3^{2-}.