

A Regeln zum Ablegen der Bausteine

- A1** Die beiden Spieler legen immer abwechselnd einen Baustein in ein freies Feld ab.
- A2** Zum gegnerischen Molekül muss immer mindestens ein Feld Abstand gelassen werden, wenn von dort ein oder zwei „Punkte“ (entsprechend einem „•“ oder zwei „:“ noch ungepaarten Valenzelektronen) in diese Richtung zeigen.
- A3** Einmal begonnene eigene Moleküle müssen erst soweit dies vom Platzangebot her möglich ist fertiggestellt werden, bevor ein neues durch Legen eines einzelnen Bausteins begonnen werden darf!

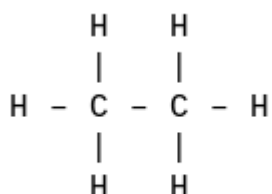
B Spielende

- B1** Sobald einer der beiden Spieler keine erlaubten Felder zum Ablegen von Bausteinen mehr zur Verfügung hat, ist das Spiel zu Ende und die Auswertung beginnt.

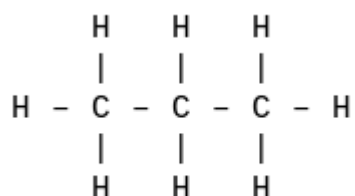
C Auswertung und Ermittlung des Siegers

- C1** Für jede aus jeweils zwei einzelnen Punkten neu gebildete Bindung in seinen eigenen **vollständigen** Molekülen erhält jeder Spieler je einen Punkt.
- C2** Für die folgenden eigenen vollständigen Moleküle erhält jeder Spieler dazu noch zwei Extrapunkte:

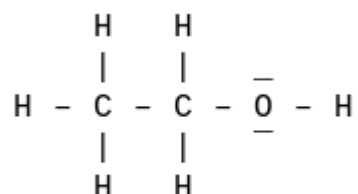
Ethan



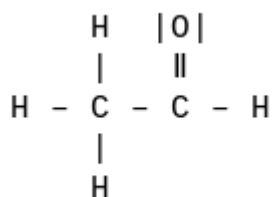
Propan



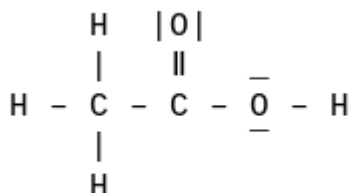
Ethanol



Ethanal



Ethansäure




Die Ausrichtung dieser Bonus-Moleküle muss nicht der hier dargestellten entsprechen und die Hydroxygruppe des Ethanols kann z.B. aus einfach einem Hydroxygruppenbaustein oder alternativ einem O-Atom und einem H-Atom passender Ausrichtung zusammengesetzt werden.

C3 Der Spieler mit den meisten Punkte gewinnt die Spielrunde.

D Varianten

D1 Der Spieler mit der längsten Kohlenstoffkette in einem vollständigen Molekül gewinnt.

D2 Man drückt sich das Spielfeld mehrfach aus und spielt mit  Bleistift sowie weiteren Bausteinen, etwa Schwefel- oder Phosphoratomen sowie Methylgruppen und kompletter Carbonylgruppen.

Viel Spaß wünscht Herr Jakob ☺

Tipps & Tricks:

Valenzstrichformeln lassen sich schnell erstellen mit dem kostenlosen:
chemie-lernprogramme.de/daten/programme/js/chemeditor

Die Namen mancher Strukturen lassen sich einfach herausfinden mit:
chemie-lernprogramme.de/daten/programme/js/strukturformler-online

Die 3D-Ansichten der hier „flach“ dargestellten Moleküle findet man im:
chemie-lernprogramme.de/daten/programme/js/molekuelbildner