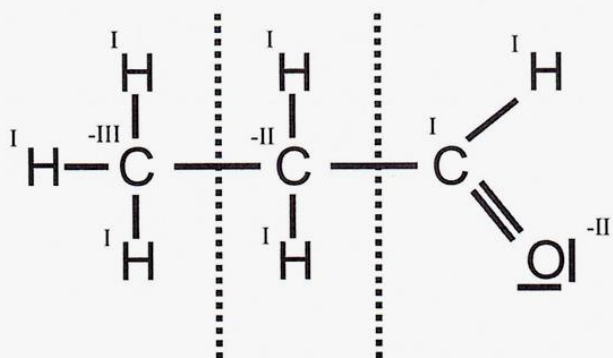


## Übung

### Regeln zur Bestimmung der Oxidationszahlen bei org. Molekülen

1. Die Oxidationszahl für jedes Kohlenstoffatom wird separat berechnet. Deshalb unterteilt man das Molekül an jeder C-C-Bindung. In jedem Teil muss die Summe der Oxidationszahlen aller Atome 0 sein.
2. Die Bindungselektronen werden dem elektronegativeren Bindungspartner zugeordnet. Bei gleicher Elektronegativität werden die Elektronen gleichmäßig auf beide Atome verteilt.
3. Dann wird die Ladung der Atome bestimmt. Sie entspricht der Oxidationszahl.
4. Für fast alle in der Schule behandelten Moleküle gilt:  
Wasserstoff hat die Oxidationszahl + I.  
Sauerstoff hat die Oxidationszahl -II.



1. Bestimme die Oxidationszahlen aller Kohlenstoffatome!
2. Finde eine Begründung für die freien Kästchen!
