

Nr.	Aussage	richtig	falsch
1	Die Wasserlöslichkeit der Alkansäuren nimmt innerhalb der homologen Reihe ab.		
2	Die Summenformel der Propensäure lautet $C_2H_5COOH$ .		
3	Magnesiumformiat ist ein leicht wasserlösliches Salz der Methansäure.		
4	Bei der Reaktion von Propansäure mit Propan-2-ol entsteht in einer exothermen Reaktion Propansäureisopropylester und Wasser.		
5	Die unter 4. beschriebene Reaktion ist eine Hydrolyse und damit eine Form der Substitution.		
6	Bei der unter 4. beschriebenen Reaktion entsteht das Nebenprodukt Wasser aus der Hydroxylgruppe des Alkohols und dem Wasserstoffatom der Säure.		
7	Die Herstellung von Natriumacetat kann aus Essigsäure und Natrium oder durch die Reaktion von Ethansäure mit Natronlauge erfolgen.		
8	Die Stoffmenge einer Lösung lässt sich aus dem Quotienten von Konzentration und Volumen ermitteln		
9	Wachse sind Ester höhermolekularer Alkansäuren und niedermolekularer Alkohole.		
10	Zwischen Alkansäuremolekülen können keine Wasserstoffbrückenbindungen ausgebildet.		