

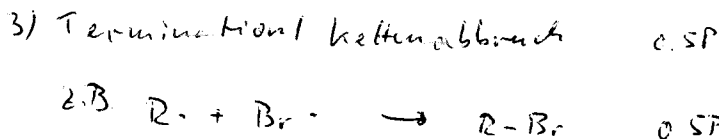
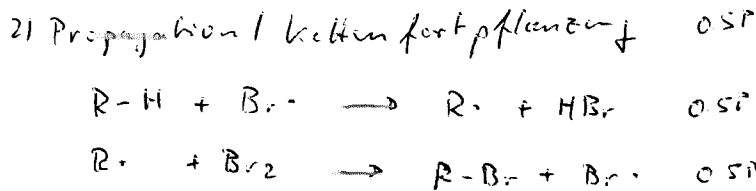
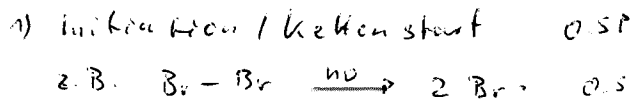
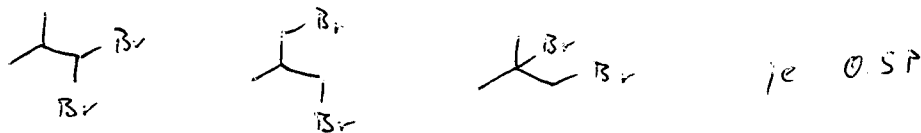


**4. Kurztest zur Vorlesung „Experimentalchemie II: Organische Chemie“
 im SS 2006 am Mittwoch, den 24. Mai 2006**

Name:	Musterlösung
Gruppe:	

1. Aufgabe

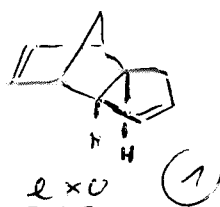
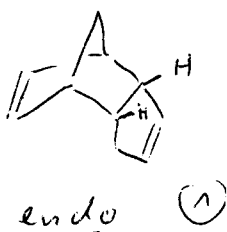
Geben Sie alle möglichen Dibromierungsprodukte an, die bei der radikalischen Bromierung von 2-Methylpropan auch entstehen können. Beschreiben sie außerdem den Mechanismus einer solchen radikalischen Bromierung am Beispiel eines generischen Kohlenwasserstoffes R-H.



5 P

2. Aufgabe

Geben Sie die Strukturformeln aller möglichen Dimeren von Cyclopentadien an. Bezeichnen Sie die Konfigurationen mit geeigneten Deskriptoren. Welches der Produkte wird bevorzugt gebildet werden?



Das endo-Dimer wird bevorzugt gebildet (1)
 (Alder-Endo-Regel)

3 P