



9. Kurztest zur Vorlesung „Experimentalchemie II: Organische Chemie“

im SS 2006 am Mittwoch, den 28. Juni 2006

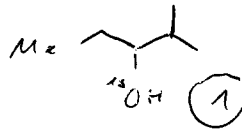
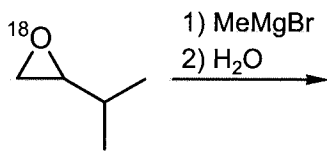
Name:

Gruppe:

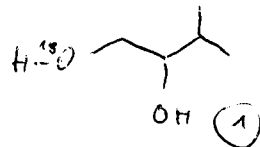
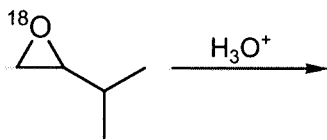
Musterlösung

1. Aufgabe

Geben Sie die Produkte der beiden dargestellten Reaktionen und eine kurze Begründung für die beobachtete Selektivität an. (Das nicht-natürliche ^{18}O -Sauerstoffatom stellt nur eine Markierung dar, damit die Selektivität der Produktbildung beobachtet werden kann.)



Angriff am sterisch weniger gehinderten Kohlenstoff (1)



Angriff am sterisch gehinderten Kohlenstoff aus elektronischen Gründen. (1)

4P.

2. Aufgabe

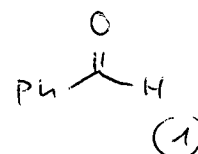
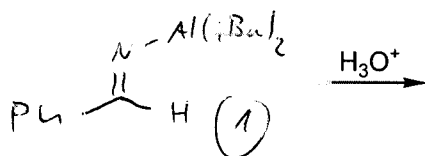
Der im Labor gebräuchliche Diethylether bildet mit der Zeit das sog. „Etherperoxid“, welches zu sehr gefährlichen Explosionen führen kann. Daher sollte man Diethylether nicht zu lange lagern. Welche Vorsichtsmaßnahmen bei der Lagerung sollten Sie zusätzlich ergreifen?

- Lagerung in braunen Flaschen (1) (Licht beschleunigt Peroxidbildung)
- Lagerung über KOH (1) (saure Peroxide werden als Salz vom KOH absorbiert)

2P.

3. Aufgabe

Vervollständigen Sie das angegebene Reaktionsschema.



2P.