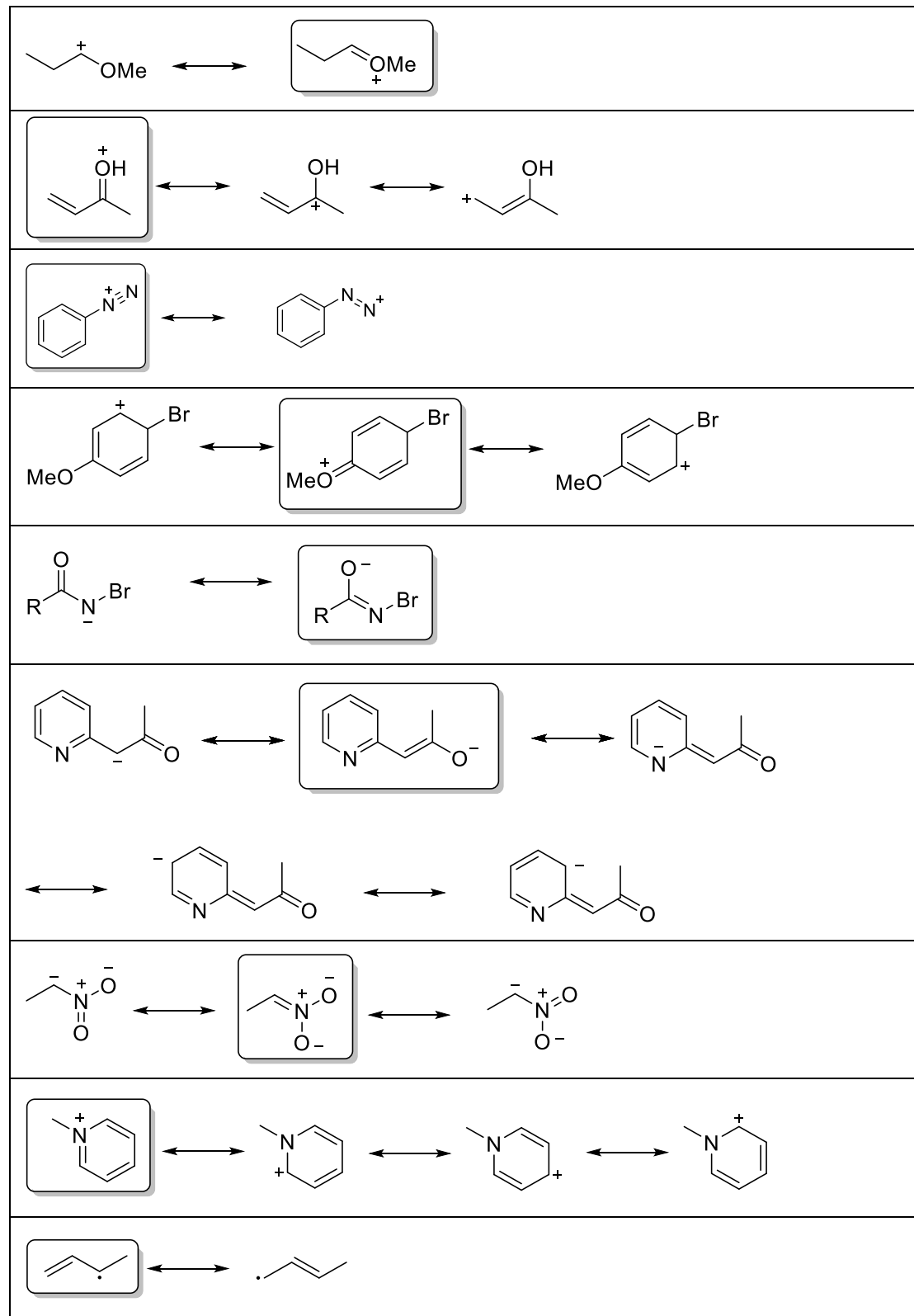
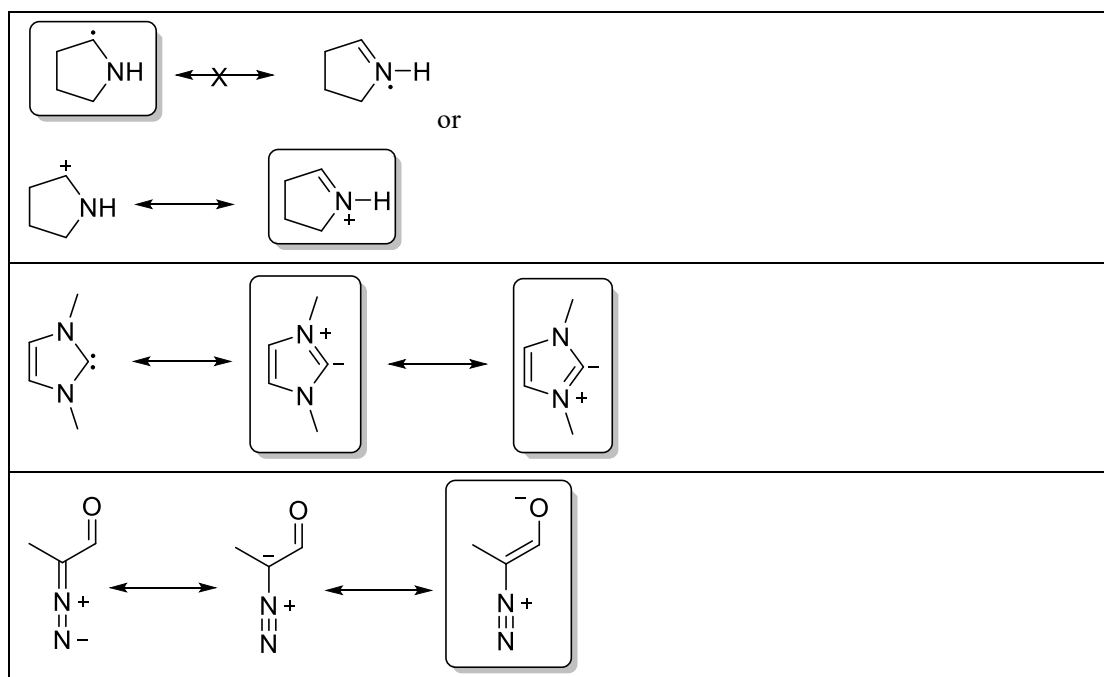


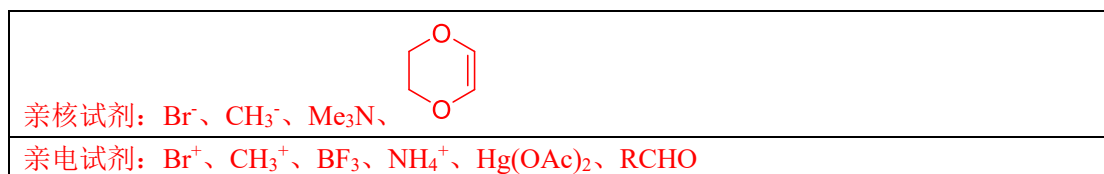
第一章

1.1 注：画阴影的表示稳定的共振式，其中 10 没有共振式，因为如果写作下图所画的样子，则 N 需要多余的轨道，显然是不合理的，因而不存在共振式。其中第 10 题不同版次的书略有区别，所以都给出来了。





1.3



1.5

a>b	羰基的吸电子性质、阴离子更稳定
b>a	不同杂化类型的碳原子的吸电子能力不同
c>b>a	共轭程度导致的阴离子稳定性
a>b	芳香性
a>b>c	连在 不饱和碳原子 上的 OMe 基团为给电子基
c>b>a	羰基的吸电子性质
a>b	诱导效应、芳香性

1.7

氧被质子化以后，使碳氧键进一步极化，活化了羰基；但是由于氧的高电负性，使双键的电子偏移程度更大，因而碳的亲电性得以加强。
氧先质子化，酰胺的 N 参与共轭，碱性大大减弱。
羰基氧，烷氧的氧原子的孤对电子参与共轭，碱性减弱。