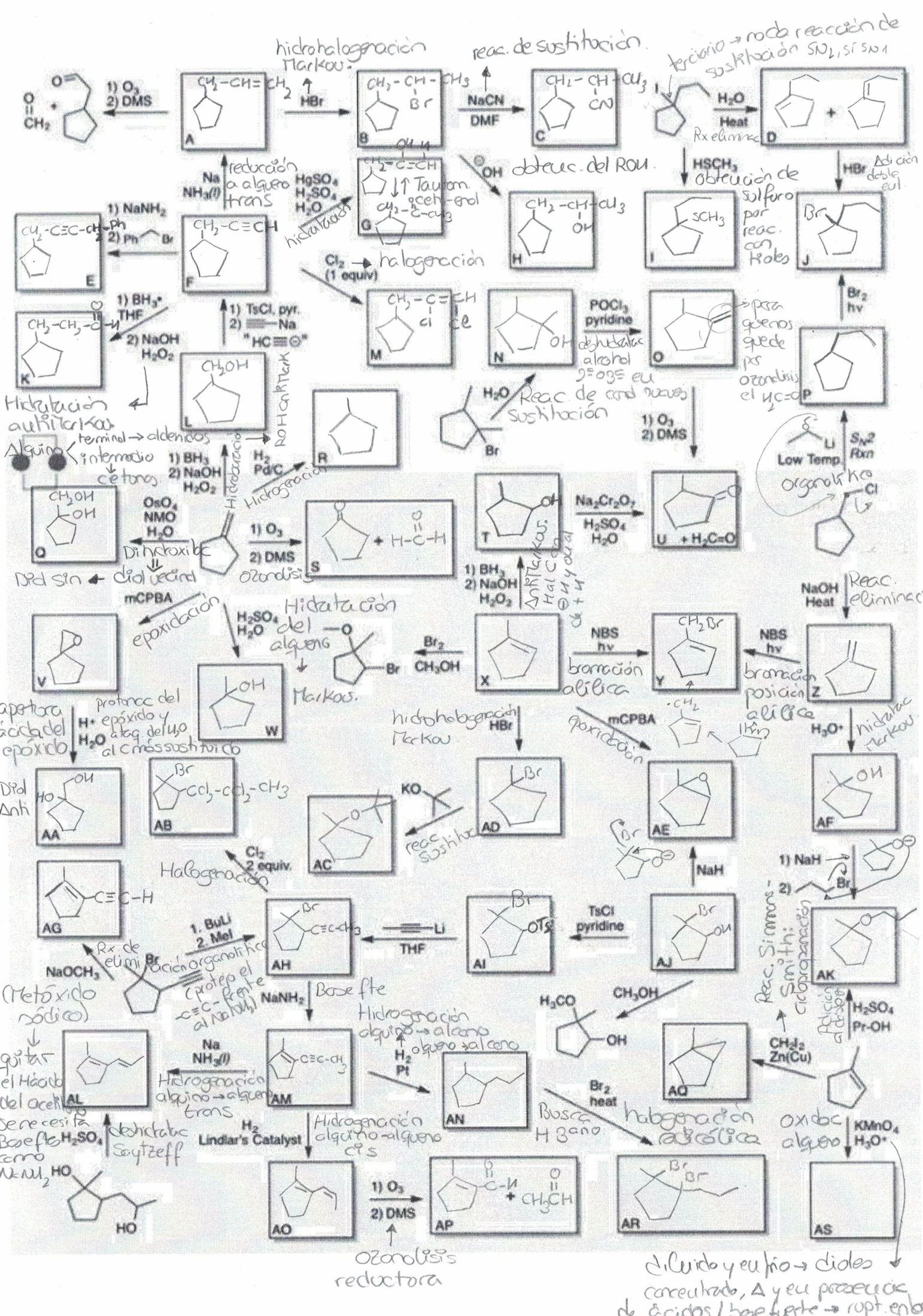
hidrohalogenación Markov
reac. de sustitución
terciario → nada reacción de sustitución SN2, sí SN1
1) O3 2) DMS
HBr
NaCN DMF
H2O Heat
Rx eliminac
reducción a alqueno trans
Na NH3(l)
HgSO4 H2SO4 H2O
hidratación
Tautom. acetil-enol
obtenc. del ROH
HSCH3
obtención de sulfuro por reac. con tioles
HBr
Adición doble enl
1) NaNH2 2) Ph Br
Cl2 (1 equiv)
halogenación
1) BH3* THF 2) NaOH H2O2
1) TsCl, pyr. 2) Na "HC≡⊖"
POCl3 pyridine
deshidratac alcohol 2° o 3° en
para obtener que de por ozonólisis el H2C=O
Br2 hv
Hidratación antiMarkov
Alquino terminal → aldehídos
intermedio → cetonas
1) BH3 2) NaOH H2O2
Hidroboración
H2 Pd/C
Hidrogenación
ROH antiMark
H2O
Reac de cond nucleofílica sustitución
1) O3 2) DMS
Low Temp.
SN2 Rxn
organolítico
OsO4 NMO H2O
Dihidroxilac
Diol vecinal
Diol sin
1) O3 2) DMS
Ozonólisis
Na2Cr2O7 H2SO4 H2O
1) BH3 2) NaOH H2O2
AntiMarkov. Hal Cl + H y OH al
NaOH Heat
Reac. eliminac
mCPBA
epoxidación
H2SO4 H2O
Hidratación del alqueno
Markov.
Br2 CH3OH
NBS hv
bromación alílica
NBS hv
bromación posición alílica
apertura ácida del epóxido
H+ H2O
protonac del epóxido y atag del H2O al más sustituido
Diol Anti
hidrohalogenación Markov
HBr
mCPBA
epoxidación
H3O+
hidratac Markov
KO
reac sustitución
Cl2 2 equiv.
Halogenación
NaH
1) NaH 2)
1. BuLi 2. MeI
Rx de eliminación organolítico
NaOCH3
(Metóxido sódico)
quitar el H ácido del acetileno
Se necesita Base fte como NaNH2
NaNH2
Base fte
Li THF
TsCl pyridine
Rx. Simmons-Smith: cicloadición
H2SO4 Pr-OH
CH3OH
H3CO
CH2I2 Zn(Cu)
Na NH3(l)
Hidrogenación alquino → alqueno trans
Hidrogenación alquino → alcano
H2 alqueno → alcano
Pt
Br2 heat
Busca H 3ario
halogenación radicálica
oxidac alqueno
KMnO4 H3O+
deshidratac Saytzeff
H2SO4
H2 Lindlar's Catalyst
Hidrogenación alquino → alqueno cis
1) O3 2) DMS
ozonólisis reductora
diluido y en frío → dioles
concentrado, Δ y en presencia de ácidos / base fuerte → rupt. enlace