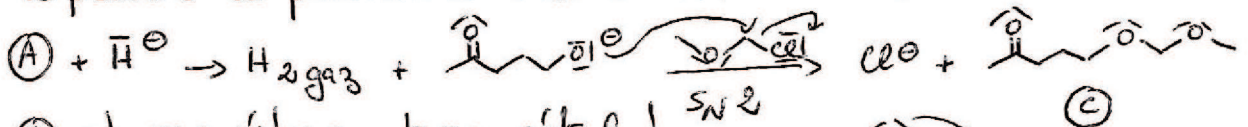


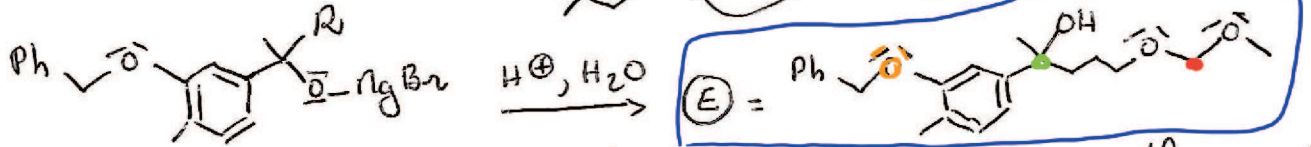
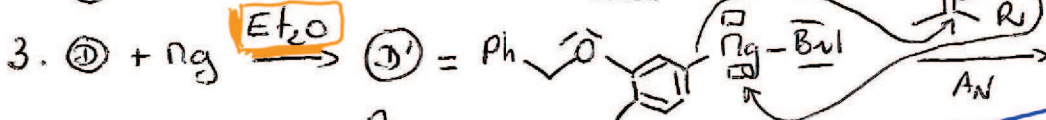
OX 3 : corrigé

1. (A) = 5-hydroxypentan-2-one.

2. le proton le plus acide de (A) est celui de l'alcool.



(C) est une cétone et un cétal !



→ (E) est un cétal, un alcool tertiaire benzylique et un étheroxyde

4. HBr est un acide en milieu aqueux

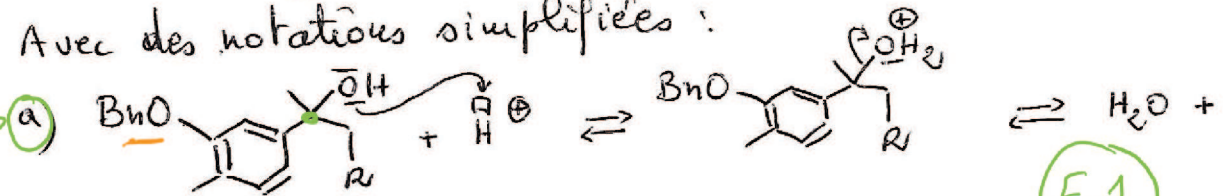
astuce numérotez

⇒ a) déshydratation de l'alcool tertiaire

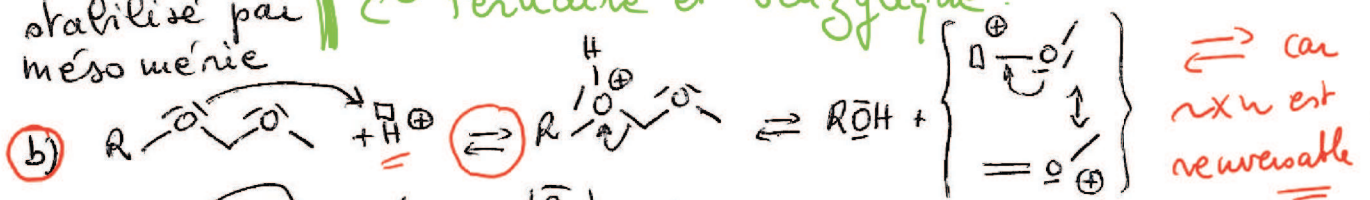
b) hydrolyse du cétal

c) = possible de l'éther de benzyle

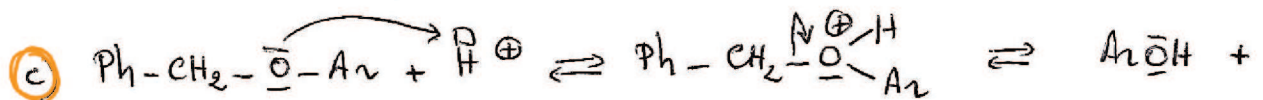
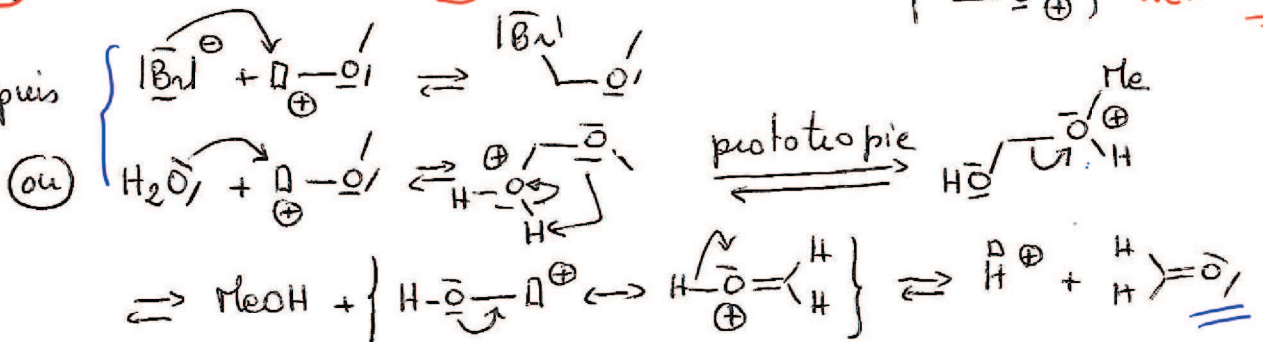
Avec des notations simplifiées :



stabilisé par mésomérie // C⁺ tertiaire et benzylique.



variante voir "traces puis de la session"



Ph-CH2+ = C⁺ primaire MAIS benzylique donc stable