

Ισχύει $6 a \text{ mol} = 6 \text{ mol} \Rightarrow a=1 \Rightarrow a \text{ mol} = 1 \text{ mol}$

- Αλκοόλη Α : καταλαβαίνουμε πως πρόκειται για 1ογη αλκοόλη ,άρα μπορεί να είναι και η αιθανόλη που πραγματοποιεί την ιωδοφορμική αντίδραση
- Αλκοόλη Β : καταλαβαίνουμε πως πρόκειται για 3ογη αλκοόλη άρα δεν πραγματοποιεί την ιωδοφορμική αντίδραση

- Αλκοόλη Γ : από την στιγμή που εμφανίζει ισομέρεια θέσης με 2ογη αλκοόλη δεν πραγματοποιεί την ιωδοφορμική αντίδραση

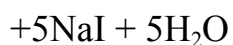
Άρα μόνο η Α είναι δυνατόν να πραγματοποιεί την αντίδραση αυτή στην περίπτωση που είναι η αιθανόλη . Συνεπώς για την μέγιστη ποσότητα μάζας κίτρινου ιζήματος ισχύει :



A/Π

a =1

a=1



Άρα η μέγιστη ποσότητα μάζας κίτρινου ιζήματος που μπορεί να σχηματιστεί είναι **a mol =1 mol**