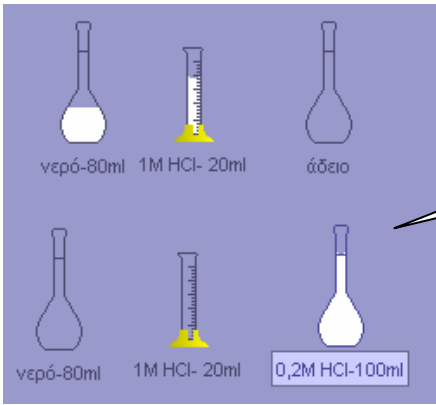
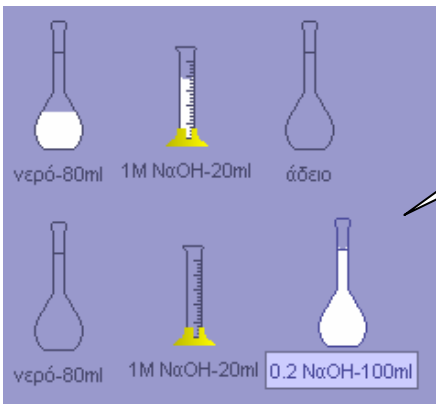


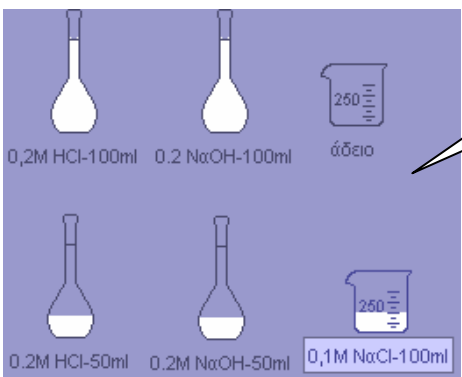
IRYDIUM – ΧΗΜΕΙΑ (εικόνες)



20ml δ. HCl 1M
+ 80ml H₂O
= 100ml δ. HCl 0,2M



20ml δ. NaOH 1M
+ 80ml H₂O
= 100ml δ. NaOH 0,2M



50ml δ. HCl 0,2M
+ 50ml δ. NaOH 0,2M
= 100ml δ. NaCl 0,1M

Επαναλαμβάνω την ίδια διαδικασία προκειμένου να παρασκευάσω διαλύματα NH₃ - CH₃COOH ώστε με ανάμιξη με HCl και NaOH αντίστοιχα να δημιουργήσω νέα διαλύματα

$\text{HCl} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$

$\text{NaOH} + \text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$