

1. Izračunajte izkoristek pridobivanja snovi C iz snovi A in B, če iz 125 g snovi A pridobimo 90 g snovi C (snov B je v velikem prebitku). Molska masa: snovi A je 210 g/mol, molska masa snovi B je 45g/mol in molska masa snovi C je 255 g/mol. Koliko snovi C bi iz 125 g snovi pridobili ob 100 % izkoristku? Iz enega mola snovi A nastane 1 mol snovi C.

izkoristek pridobivanja snovi C pri opisani reakciji	
masa snovi C pri 100 % izkoristku	

2. Iz 50,0 g natrijevega acetata in 15,0 g bakrovega acetata pripravimo 1,00 L vodne raztopine. Izračunajte molarne koncentracije natrijevih, bakrovih in acetatnih ionov v raztopini, če predpostavimo popolno disociacijo!

	molarna koncentracija	mol/L
natrijevi ioni		
bakrovi ioni		
acetatni ioni		

3. Zmešamo 500 mL 0,010 formalne vodne raztopine oetne kisline in 500 mL 0,080 formalne raztopine vodne raztopine NaOH. Izračunajte pH po mešanju, če predpostavite aditivnost volumnov in popolno disociacijo natrijevega acetata in prebitnega reaktanta!

volumen po mešanju		mL
vsebnost acetatnih ionov		mol
vsebnost natrijevih ionov		mol
vsebnost hidroksidnih ionov		mol
pH		

4. Skicirajte R- konfiguracijo in S- konfiguracijo asimetričnega ogljikovega atoma, na katerega so vezane naslednje skupine: metilna skupina, aldehidna skupina, vodik in hidroksilna skupina.

ime skupine	formula	R- konfiguracija	S- konfiguracija
metilna			
aldehidna			
vodik			
hidroksilna			

5. Primerjajte nukleofilno in elektrofilno substitucijo s pomočjo kratkih trditev (npr: reagent je elektrofil, reagent je nukleofil).

NUKLEOFILNA SUBSTITUCIJA

ELEKTROFILNA SUBSTITUCIJA
