1. Izracunati procentni sastav rastvora koji je dobijen rastvaranjem 20g supstance, ako ukupna masa rastvora iznosi 140 g.

% = ?

m rastvorene supstance = 20 g

m rastvora = 140 g

140 g rastvora 20 g rastvorene supstance

100 g rastvora x

140g : 20g = 100g : x

x= 14.28 %

1. Koliko iznosi procentni sastav rastvora koji je dobijen rastvaranjem 50 g rastvorene supstance u 190 g vode?

%= ?

m rastvorene supstance = 50 g

m vode = 190 g

m rastvora = m rastvorene supstance + m vode= 190 g + 50 g = 240 g

240 g rastvora 50 g rastv. sup.

100g rastvora x

240g : 50g = 100g : x

x= 20. 83 %

1. Koliko grama rastvorene supstance, a koliko grama rastvaraca se nalazi u 500g 25%-nog rastvora neke supstance?

m rastvorene supstance =?

m rastvaraca= ?

m rastvora = 500g 25 %

100 g rastvora 25 g rastvorene supstance

500g rastvora x

x= 125 g rastvorene supstance

m rastvaraca = m rastvora – m rastvorene supstance= 500g – 125 g= 375 g

1. Sta su hemijske reakcije i kako se prikazuju?

Hemijske reakcije su hemijske promene i prikazuju se hemijskim jednacinama

1. Kako se nazivaju polazne supstance , a kako dobijene supstance u hemijskoj reakciji?

Polazna supstance su reaktanti, a dobijene supstance su proizvodi ( produkti) reakcije

1. Koliki ce biti procentni sastav rastvora koji nastaje kada se u 180 g 35%-nog rastvora doda jos 15 g vode?

m rastvora = 180 g 35%

m vode koja se dodaje = 15 g

m novog rastvora = 180 g + 15 g vode = 195 g

100g rastvora 35g rastvorene supstance

180 g rastvora x g r.s.

x= 63 g rastvorene supstance

63 g rastvorene supstance se nalazi i u novonastalom rastoru od 195 g iz kog racunamo %

195 g rastvora 63 g r.s.

100g x

x= 32. 3 %

1. Dodatkom vode u rastvor njegova koncentracija se:
2. povecava b) smanjuje c) ostaje nepromenjena
3. Rastvorljivost kuhinjske soli u vodi na sobnoj tempeaturi iznosi 36 g. Ako se u 100 g vode rastvori 30 g soli, taj rastvor ce biti:
4. zasicen b) nezasicen c) prezasicen
5. Objasni razliku izmedju reakcija analize i sinteze.

uzbenik strana 129.-133.

1. Navedi po jedan primer reakcije analize i sinteze.

sinteza: vodonik + kiseonik -------> voda

analiza: ziva ( II)- oksid -------> ziva + kiseonik