

質量パーセント濃度① 定期テスト対策問題

年 組 番 氏名

(1) 200gの水溶液の中に、溶質が50g溶けているときの質量パーセント濃度

(1) %

(2) 150gの水溶液の中に、溶質が9g溶けているときの質量パーセント濃度

(2) %

(3) 水430gに溶質70gを溶かした水溶液の質量パーセント濃度

(3) %

(4) 水210gに溶質70gを溶かした水溶液の質量パーセント濃度

(4) %

(5) 300gの水溶液のうち、180gが溶媒のときの質量パーセント濃度

(5) %

(6) 140gの水溶液のうち、35gが溶媒のときの質量パーセント濃度

(6) %

(7) 濃度15%の水溶液が500g中の溶質の質量

(7) g

(8) 濃度6%の水溶液が250g中の溶質の質量

(8) g

(9) 濃度8%の水溶液を400g作るのに必要な水の質量

(9) g

(10) 濃度12%の水溶液を300g作るのに必要な水の質量

(10) g

(11) 濃度9%の水溶液を200g作るのに必要な溶質の質量

(11) g

(12) 濃度18%の水溶液を300g作るのに必要な溶質の質量

(12) g

(13) 110gの水溶液の中に、溶質が22gのときの質量パーセント濃度

(13) g

(14) 濃度13%の水溶液を200g作るのに必要な水の質量

(14) g

(15) 濃度5%の水溶液を80g作るのに必要な溶質の質量

(15) g



質量パーセント濃度① 定期テスト対策問題

解答

年 組 番 氏名

(1) 200gの水溶液の中に、溶質が50g溶けているときの質量パーセント濃度

$$50 \div 200 \times 100 = 25$$

(1) 25 %

(2) 150gの水溶液の中に、溶質が9g溶けているときの質量パーセント濃度

$$9 \div 150 \times 100 = 6$$

(2) 6 %

(3) 水430gに溶質70gを溶かした水溶液の質量パーセント濃度

$$70 \div (430 + 70) \times 100 = 14$$

(3) 14 %

(4) 水210gに溶質70gを溶かした水溶液の質量パーセント濃度

$$70 \div (210 + 70) \times 100 = 25$$

(4) 25 %

(5) 300gの水溶液のうち、180gが溶媒のときの質量パーセント濃度

$$(300 - 180) \div 300 \times 100 = 40$$

(5) 40 %

(6) 210gの水溶液のうち、35gが溶質のときの質量パーセント濃度

$$35 \div 210 \times 100 = 25$$

(6) 25 %

(7) 濃度15%の水溶液が500g中の溶質の質量

$$500 \times 15 \div 100 = 75$$

(7) 75 g

(8) 濃度6%の水溶液が250g中の溶質の質量

$$250 \times 6 \div 100 = 15$$

(8) 15 g

(9) 濃度8%の水溶液を400g作るのに必要な水の質量

$$400 - 400 \times 8 \div 100 = 368$$

(9) 368 g

(10) 濃度12%の水溶液を300g作るのに必要な水の質量

$$300 - 300 \times 12 \div 100 = 264$$

(10) 264 g

(11) 濃度9%の水溶液を200g作るのに必要な溶質の質量

$$200 \times 9 \div 100 = 18$$

(11) 18 g

(12) 濃度18%の水溶液を300g作るのに必要な溶質の質量

$$300 \times 18 \div 100 = 54$$

(12) 54 g

(13) 110gの水溶液の中に、溶質が22gのときの質量パーセント濃度

$$22 \div 110 \times 100 = 20$$

(13) 20 g

(14) 濃度13%の水溶液を200g作るのに必要な水の質量

$$200 - 200 \times 13 \div 100 = 174$$

(14) 174 g

(15) 濃度5%の水溶液を80g作るのに必要な溶質の質量

$$80 \times 5 \div 100 = 4$$

(15) 4 g

/15

