4. . Рассчитайте, сколько молей и моль-эквивалентов составляют 20,125 г

сульфата цинка ZnSO4.12. Какова процентная концентрация раствора, полученного растворением 40

г MgSO4 в 460 г воды?

24. В каком объеме 0,5 М раствора ZnSO4 содержится 16,1 г соли?

38. Сколько миллилитров 96 % раствора серной кислоты с плотностью

1,84 г/мл нужно взять для приготовления 1 л 0,5 н раствора?

49. Рассчитайте, сколько молей и моль-эквивалентов составляют 196 г

ортофосфорной кислоты Н3РО4.

53. Составите уравнения полуреакций окисления и восстановления для

следующих реакций и определите, в каких случаях водород служит окислителем и в

каких – восстановителем:

а) 2 А1 + 6 НC1 = 2 А1С13 + 3 Н2;

б) 2 Н2 + О2 = 2 Н2О.66. Определите молярную концентрацию раствора K2CO3, содержащего в 100

мл раствора 2,76 г K2CO3.

77. Строение внешнего электронного слоя 5S23d105P5

. Составьте полную

электронную формулу. Чему равна валентность элемента в невозбужденном

состоянии и в максимальной степени возбуждения? Напишите формулу оксида

элемента.

97. Сколько граммов воды и гидроксида натрия необходимо взять, чтобы

приготовить 50 г 32 % раствора?