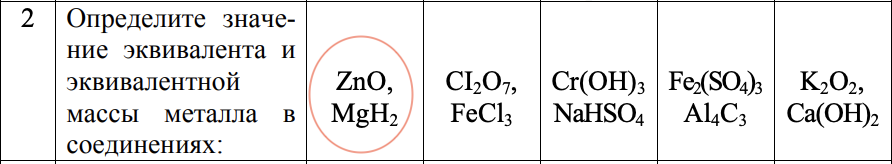
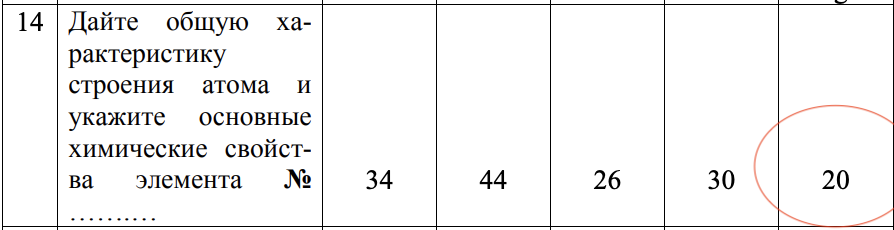
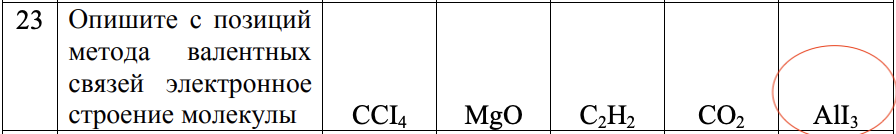
«Основные законы и понятия химии»

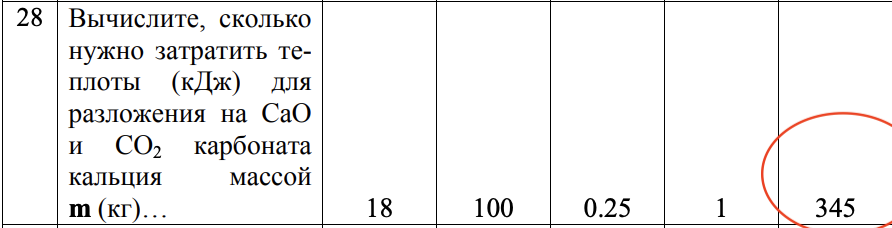




«Химическая связь»



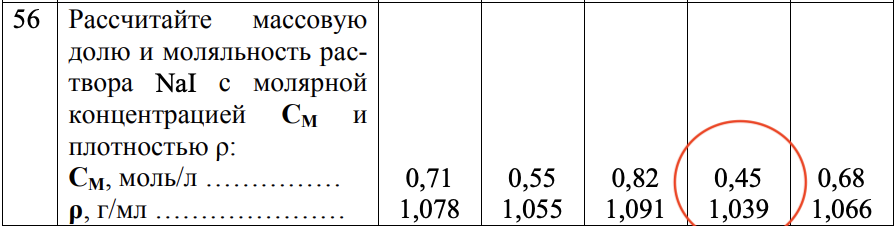
«Энергетика химических процессов»



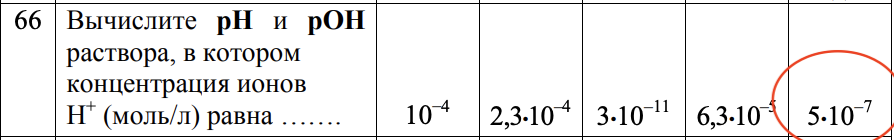
«Химическая кинетика. Химическое равновесие»



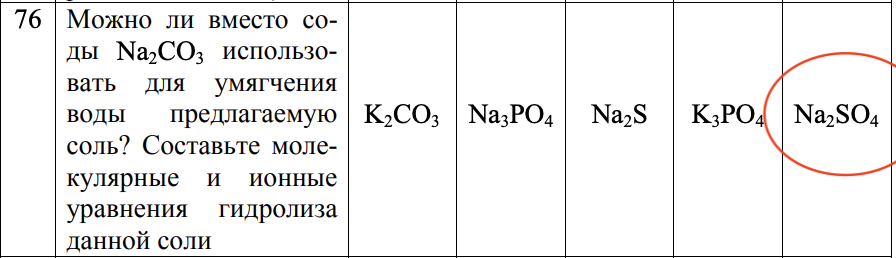
«Способы выражения состава растворов»



«Водородный показатель среды»



«Гидролиз»



Закончите уравнения окислительно-восстановительных реакций, используя метод электронного баланса; укажите вещества, выполняющие функции окислителей и восстановителей:



Используя значения стандартных электродных потенциалов, ответьте на следующие вопросы: 1) что произойдет, если пластинку, изготовленную из металла Me1, опустить в раствор соли металла Me2? Напишите уравнения возможных реакций в ионной форме; 2) напишите уравнения химических реакций, которые произойдут, если в те же растворы опустить медные пластинки.



Составьте схему процессов, происходящих на электродах, при электролизе водного раствора Х. Вычислите время, в течение которого должен быть пропущен ток силой I A через раствор, чтобы на катоде выделилось m (г) металла (восстановление воды не учитывать).



Металл Х склепан с металлом Y. Какой из металлов будет подвергаться коррозии, если эти металлы попадут в кислую среду? Составьте схему гальванического элемента, образующегося при этом, и опишите процессы, происходящие на его электродах.



«Химические свойства металлов»

