

7. Назвати алотропні видозміни кисню та їх значення:

 _____ 0,5 б
8. Написати рівняння реакцій взаємодії сульфатної кислоти (розведеної та концентрованої) з Цинком та Купрумом:

 _____ 1,5б

9. Задача. Який об'єм амоніаку (н.у.) потрібний для приготування його розчину масою 50г із масовою часткою амоніаку 25%?

 _____ 1,5б

10. Скласти рівняння реакцій :
 $Zn + HNO_3(\text{розв.}) \rightarrow$ _____
 $Zn + HNO_3(\text{конц.}) \rightarrow$ _____ 1,5б
11. Які йони викликають постійну жорсткість води?
 _____ 0,5б
12. Вибрати формули неорганічних сполук відповідних класів:
 SO_2 , $Mg(OH)_2$, HCl , $BaSO_4$, KOH , H_3PO_4 , CaO , $AlCl_3$.
 оксиди _____
 кислоти _____
 гідроксиди _____
 солі _____ 1б

Всього: _____
