

| № | Ответ | Вопрос | | | | |
|-----|--|--------|--|--|--|---|
| 12 | <table border="1"> <tr> <td>1</td> <td>2</td> <td></td> <td></td> </tr> </table> | 1 | 2 | | | Гидролиз Na_2SiO_3 ослабляется при добавлении к раствору веществ 1) $NaOH$ 2) Na_2SiO_3 3) HCl 4) H_2O |
| 1 | 2 | | | | | |
| 13 | <table border="1"> <tr> <td>1</td> </tr> </table> | 1 | Все металлы ряда являются активными 1) Mg, K, Na 3) Mg, Zn, Fe 2) Cu, Ag, Au 4) Ca, Ni, Cu | | | |
| 1 | | | | | | |
| 14 | <table border="1"> <tr> <td>4,2</td> </tr> </table> | 4,2 | Объем водорода, выделяющийся при электролизе раствора $NaCl$ за 2 часа при силе тока 5 А, составляет ____ л. <i>Ответ записать с точностью до десятых</i> | | | |
| 4,2 | | | | | | |
| 15 | <table border="1"> <tr> <td>2</td> </tr> </table> | 2 | На катоде при электролизе водного раствора хлорида цинка с цинковым анодом протекает процесс 1) $Zn - 2e = Zn^{2+}$ 3) $2H_2O - 4e = O_2 + 4H^+$ 2) $Zn^{2+} + 2e = Zn$ 4) $2Cl^- - 2e = Cl_2$ | | | |
| 2 | | | | | | |