**Ecuaţii ionice. Controlul curent la tema”Reacții ionice”**

**Instrucţia la test №3. Găsiţi reacţia ionică ,care coincidă ecuaţiei moleculară.Alegeţi un răspuns corect.** **Timpul - 10min**

**Varianta 1 Varianta 2**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Partea moleculară de ecuaţie** | **Forma ionică prescurtată** |
| 1. | FeCl3+NaOHimg1 | А) Fe3+ +3OH- img1Fe(OH)3  B) Fe2+ +2OH- img1Fe(OH)2  C) Fe3+ + OH- img1Fe(OH)3 |
| 2. | Ва+HClimg1 | А) Ba2++2Cl- img1ВаCl2  B) Ba0 +2H+ img1Ba2++H20  C) Ba2++2H+ img1Ba0+H2 |
| 3. | Fe(NO3)2+K3PO4img1 | А) 2Fe3+ + 3PO42- img1Fe2(PO4)3  B) 3Fe2+ +2PO43- img1Fe3(PO4)2  C) Fe2+ + PO42- img1Fe PO4 |
| 4. | HNO3 +KOHimg1 | А) H++KOH img1H2O +K+  B) H++OH- img1H2O  C) HNO3 +OH- img1NO3-+ H2O |
| 5. | Fe2O3+HClimg1 | А) Fe2O3+6H+ img12Fe3+ +3H2O  B) 2Fe3+ + O32- +6H+ img1Fe3+ + 3Н2О  C) Fe2O3+6H+img12Fe2+ + 3Н2О |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№** | **Partea moleculară de ecuaţie** | **Forma ionică prescurtată** |
| 1. | LiOH+FeCl2img1 | А) Fe2+ +2OH- img1Fe(OH)2  B) Fe3+ + 3OH- img1Fe(OH)3  C) Fe2+ +OH- img1Fe(OH)2 |
| 2. | Zn + 2HClimg1 | А) Zn2++2Cl- img1ZnCl2  B) Zn2++2H+ img1Zn0 + H20  C) Zn0+2H+img1Zn2++H20 |
| 3. | KCl + AgNO3img1 | А) Ag++ Cl- img1AgCl  B) Ag++ NO3-img1AgNO3  C) K++ NO3-img1KNO3 |
| 4. | Сu(OH)2+2HNO3img1 | А) OH-+H+img1H2O  B) Сu 2++2NO3- img1Сu(NO3)2  C) Сu(OH)2+2H+ img1Сu 2++2H2O |
| 5. | Ba(NO3)2+H2SO4img1 | А) Ba2+H2SO4 img1BaSO4+ 2H+  B) Ba2++SO42-img1BaSO4  C) Ba2++2H++SO42-img1BaSO4 +H2 |