|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-1а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Ca→CaO→Ca(OH)2→Ca(NO3)2→Ca3(PO4)2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-1а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Ca→CaO→Ca(OH)2→Ca(NO3)2→Ca3(PO4)2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-1а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Ca→CaO→Ca(OH)2→Ca(NO3)2→Ca3(PO4)2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-1б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Вa→ВaO→Вa(OH)2→Вa(NO3)2→Ва3(PO4)2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-1б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Вa→ВaO→Вa(OH)2→Вa(NO3)2→Ва3(PO4)2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-1б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Вa→ВaO→Вa(OH)2→Вa(NO3)2→Ва3(PO4)2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-1а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Ca→CaO→Ca(OH)2→Ca(NO3)2→Ca3(PO4)2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |
| 9кл., В-1б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Вa→ВaO→Вa(OH)2→Вa(NO3)2→Ва3(PO4)2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |
| 9кл., В-2а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли.Приведите уравнение реакции алюминотермии. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Fe →FeCl3 →… →… →Fe→ FeCl2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |
| 9кл., В-2б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Al →AlCl3 →… →… →Na[Al(OH)4]→ Al2(SO4)3Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-3а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли.Приведите уравнение реакции алюминотермии. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Fe →FeCl3 →… →… →Fe→ FeCl2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли.Приведите уравнение реакции алюминотермии. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Fe →FeCl3 →… →… →Fe→ FeCl2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли.Приведите уравнение реакции алюминотермии. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Fe →FeCl3 →… →… →Fe→ FeCl2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли.Приведите уравнение реакции алюминотермии. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Fe →FeCl3 →… →… →Fe→ FeCl2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли.Приведите уравнение реакции алюминотермии. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Fe →FeCl3 →… →… →Fe→ FeCl2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: литий и алюминий. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочного металла с водой, алюминия - с растворами кислоты и соли.Приведите уравнение реакции алюминотермии. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Fe →FeCl3 →… →… →Fe→ FeCl2Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Al →AlCl3 →… →… →Na[Al(OH)4]→ Al2(SO4)3Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Al →AlCl3 →… →… →Na[Al(OH)4]→ Al2(SO4)3Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Al →AlCl3 →… →… →Na[Al(OH)4]→ Al2(SO4)3Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Al →AlCl3 →… →… →Na[Al(OH)4]→ Al2(SO4)3Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Al →AlCl3 →… →… →Na[Al(OH)4]→ Al2(SO4)3Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-2б |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Al →AlCl3 →… →… →Na[Al(OH)4]→ Al2(SO4)3Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 9кл., В-3а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |
| 9кл., В-3а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |
| 9кл., В-3а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
| 9кл., В-3а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |
| 9кл., В-3а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |
|  |  |
| 9кл., В-3а |  |  |  |
|  | Дата |  |
|  | КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № |  |
|  | Неметаллы |  |
| Задание 1 | Даны металлы: кальций и железо. Запиши уравнения реакций перечисленных металлов с галогенами; щелочноземельного металла с водой, железа - с растворами кислоты и соли. Приведите уравнение реакции взаимодействия хлорида железа (II) c красной кровяной солью. |
| Задание 2 | Запишите уравнения реакции для переходов: Подпишите названия всех веществ, признаки протекания реакций, где необходимо составьте ОВР и ионные уравнения реакций. |
|  |  |