|  |  |
| --- | --- |
| ЕГЭ | Задания А6 |
| А6\_1 | В перечне веществк кислым солям относят |
| A) Na2SO4 Б) СНзСООН | В) HCOONa Г) NaHSO4 | Д) Cu2(OH)2CO3 Е) Са(НСO3)2 |
| 1) БВ  | 2) ДЕ | 3) ГЕ | 4) ВГ |
| А6\_2 | В перечне веществ |
| A) K2SO3 Б) СН3СООН | В) HCOONH4 Г) Na2SO4 | Д) Cu2(OH)2CO3Е) Ca(HCO3)2 |
| к средним солям относят |
| 1) БВ | 2) АГ | 3) АД | 4) ВГ |
| А6\_3 | В перечне веществ |
| А) KHF2Б) NH4OH | В) CuOHClГ) NaHSO4 | Д) Cu2(OH)2CO3Е) Ca(HCO3)2 |  |
| К основным солям относятся |
| 1) ГЕ | 2) АЕ | 3) БВ | 4) ВД |
| А6\_4 | В перечне веществ |
| А) CrOБ) Cr2O3 | В) NO2Г) Na2O2 | Д) CuOЕ) ZnO |  |
| к амфотерным оксидам относят |
| 1. АБ
 | 1. БЕ
 | 1. АЕ
 | 1. ВГ
 |
| А6\_5 | В перечне веществ |
| А) CO2Б) Cr2O3 | В) NOГ) Na2O2 | Д) N2OЕ) CaO2 |  |
| к несолеобразующим оксидам относят |
| 1) ВД | 2) БГ | 3) АЕ | 4) ВГ |
| А6\_6 | В перечне веществ |
| А) CO2Б) Cr2O3 | В) NOГ) Na2O2 | Д) N2OЕ) CaO2 |  |
| к пероксидам относят |
| 1) ВД | 2) БГ | 3) ГЕ | 4) ВГ |
| А6\_7 | В перечне веществ |
| А) CH4OБ) CH2O | В) C3H7OHГ) C2H6O | Д) C2H4OЕ) C3H6(OH)2 |  |
| К предельным одноатомным спиртам относят |
|  | 1. АВД
 | 1. АВГ
 | 1. БД
 | 1. ВГ
 |
| А6\_8 | В перечне веществ |
| А) CH4OБ) CH2O | В) C3H7OHГ) C2H6O | Д) C2H4OЕ) C3H6(OH)2 |  |
| к альдегидам относят |
| 1. АВД
 | 1. АВЕ
 | 1. БД
 | 1. ВГ
 |
| А6\_9 | В перечне веществ |
| А) СН4 Б) С2Н4 | В) С3Н8Г) С12Н24 | Д) С4Н8 Е) С6Н6 |  |
| к алкенам относят |
| 1) АВ | 2) BE | 3) ABE | 4) БГД |
| А6\_10 | В перечне веществ  |
| А) С7Н16 Б) С7Н8 | В) С3Н8 Г) C12H18 | Д) С4Н8 Е) С6Н6 |  |
| к аренам относят |
| 1) АВ | 2) BE | 3) ABE | 4) БГЕ |
| А6\_11 | В перечне веществА) С7Н16 В) С3Н8 Д) С4Н8Б) С7Н8 Г) C12H18 Е) СбНвк алканам относят  |
| 1) АВ | 2) BE | 3) ABE | 4) БГЕ |
| А6\_12 | В перечне веществА) С5Н10(ОН)2 В) С3Н7ОН Д) С2Н4OБ) С2Н2O2 Г) С2Н6O2 Е) С3Нб(ОН)2к предельным двухатомным спиртам относят |
| 1) АВД | 2) АГЕ | 3) АЕ | 4) БГ |
| А6\_13 | Среди перечисленных веществ кислой солью является |
| 1) гидрид магния | 2) гидрокарбонат натрия | 3) гидроксид кальция | 4) гидроксокарбонат меди |
| А6\_14 | К средним солям относится каждое из двух веществ: |
| * 1) Fe(OH)2Cl  и  Fe(HSO4)2
 | * 2) KHCO3  и  NaHSiO3
 | * 3) MgCl2  и  Mg(OH)NO3
 | * 4) K3PO4  и  BaSiO3
 |
| А6\_15 | Среди перечисленных веществ:  |
|

|  |  |
| --- | --- |
| А) | NaHCO3 |

 |

|  |  |
| --- | --- |
| В) | KCl |

 |

|  |  |
| --- | --- |
| Д) | Na2HPO4 |

 |  |
|

|  |  |
| --- | --- |
| Б) | Na2CO3 |

 |

|  |  |
| --- | --- |
| Г) | KНSO3 |

 |

|  |  |
| --- | --- |
| Е) | Na3PO4 |

 |  |
| средними солями являются |
| 1) АГД | 2) АВЕ | 3) БВE | 4) BДЕ |
| А6\_16 | Среди перечисленных веществ:

|  |  |
| --- | --- |
|  |  |
|  |  |
|  |  |

 |
|

|  |  |
| --- | --- |
| А) | Na2O |

 |

|  |  |
| --- | --- |
| В) | CaO |

 |

|  |  |
| --- | --- |
| Д)  | Rb2O |

 |  |
|

|  |  |
| --- | --- |
| Б) | Сr2O3 |

 |

|  |  |
| --- | --- |
| Г) | Al2O3 |

 |

|  |  |
| --- | --- |
| Е)  | ZnO |

 |  |
| к оснóвным оксидам относят: |
| 1)АВД | 2)АВЕ | 3) БГЕ | 4)ВГЕ |
| А6\_17 | Среди перечисленных веществ:

|  |  |
| --- | --- |
| А) | Na2O |
| Б) | Сr2O3 |
| В) | CaO |
| Г) | Al2O3 |
| Д)  | Rb2O |
| Е)  | ZnO |

к амфотерным оксидам относят: |
| 1) АВД | 2) АВЕ | 3) БГЕ | 4) ВГЕ |
| А6\_18 | В перечне веществ, формулы которых

|  |  |
| --- | --- |
| А) | H2SO4 |
| Б) | (NH4)2SO4 |
| В) | K2O |
| Г) | CH3COONa |
| Д) | Na2S |
| Е) | Ca(OH)2, |

к солям относятся |
| 1) АБД | 2) БГЕ | 3) ВДЕ | 4) БГД |
| А6\_19 | В перечне веществ, формулы которых

|  |  |
| --- | --- |
| А) | Fe(OH)2 |
| Б) | KOH |
| В) | Al(OH)3 |
| Г) | Ca(OH)2 |
| Д) | Ca(NO3)2 |
| Е) | CsOH, |

к щелочам относятся |
| 1) БГЕ | 2) АБВ | 3) ВГЕ | 4) ГДЕ |
| А6\_20 | К оснóвным оксидам  **не  относится** |
| 1)Mn2O7 | 2)MgO | 3)Ag2O | 4)CaO |

**Ответы**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| А6\_1 |  | А6\_5 |  | А6\_9 |  | А6\_13 |  | А6\_17 |  |
| А6\_2 |  | А6\_6 |  | А6\_10 |  | А6\_14 |  | А6\_18 |  |
| А6\_3 |  | А6\_7 |  | А6\_11 |  | А6\_15 |  | А6\_19 |  |
| А6\_4 |  | А6\_8 |  | А6\_12 |  | А6\_16 |  | А6\_20 |  |

**Используемая литература:**

Дроздов А.А. пособие для подготовки к ЕГЭ по химии /А.А. Дроздов, В.В. Еремин.-М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2010.-191 с.: ил.- (Готовимся к итоговой аттестации).