**Тесты по теме: Оксиды.**

1. *Ряд веществ, являющихся оксидами.*

|  |  |
| --- | --- |
| А) Na2O, Na2O2, CuO, Cu2S  Б) FeO, Fe2O3, Fe3O4, FeCl2 | B) CO2, Cu2O, MgO, OF2  Г ) Li2O, SO3, BeO, Cl2O7. |

1. *Ряд основных оксидов.*

|  |  |
| --- | --- |
| А) SO2, SO3, V2O5, CuO  Б ) CaO, K2O, MgO, Li2O | B) ZnO, Mn2O7, MnO, Al2O3  Г) P2O5, BeO, BaO, CO2. |

3*. Ряд амфотерных оксидов:*

|  |  |
| --- | --- |
| А) ZnO, BeO, Al2O3,Cr2O3  Б ) ZnO, BeO, K2O, MgO | B) CO2, Cu2O, BaO, Al2O3  Г ) CrO3, MnO, FeO, Na2O. |

1. *Ряд кислотных оксидов:*

|  |  |
| --- | --- |
| А) Al2O3 , SO3, BeO, Cl2O7  Б) P2O5, Cl2O7, CrO3 , Mn2O7 | B) Li2O, SO3, BeO, Cl2O7  Г) SO2, SO3, CuO, Mn2O3. |

1. *Ряд несолеобразующих оксидов:*

|  |  |
| --- | --- |
| А) Li2O, SO3, BeO, Cl2O7.  Б) ZnO, Mn2O7, MnO, Al2O3 | В) CO, N2O, NO, SiO  Г) CrO3, MnO, FeO, Na2O. |

1. *Не реагируют с водой:*

|  |  |
| --- | --- |
| А) Li2O, SO3  Б) SiO2, CuO | B ) SO2, SO3  Г) P2O5, Cl2O7. |

1. *Оксид бария реагирует с веществами*:

|  |  |
| --- | --- |
| А) Ca(OH)2, SO2, Na2O, H2O  Б) P2O5, H2O, HCl, HNO3 | B) H2SO4, KOH, ZnO, HCl  Г) HF, HNO3, CaO, NaCl. |

*8.* *Оксид серы (VI) реагирует с веществами:*

|  |  |
| --- | --- |
| А) NaOH, Al2O3,H2O, CaO  Б) CO2, Cu(OH)2, KOH, NO | B) HCl, H2SO4, Li OH, H2O  Г) K2O, SiO2,Fe(OH)2, CO2. |

*9. Оксид алюминия реагирует с веществами:*

|  |  |
| --- | --- |
| А) H2O, KCl, CO2,Al  Б) Cl2, H2S, CuSO4, MgO | B) KOH (раствор), BaO, H2SO4, P2O5  Г) Na2CO3, CuCl2, NaOH, H2O. |

*10.Основный и кислотный оксиды не образуются при разложении*

А) CaCO3, Б ) KNO3, B) BaSO3, Г ) (CuOH)2CO3.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| *11. Установите соответствие между степенью окисления хлора и формулой оксида.* | | |
| 1) +1, 2) +3,3) +6, 4) +7 | А)Cl2O7, Б) ClO3, В) Cl2O3, Г) Cl2O. | |
| *12. Установите соответствие между формулами оксидов и характером их свойств.* | | |
| *Формулы оксидов*  1) P2O5 и SO3  2) ZnO и SO2  3) CO2 и CO  4) СаО и FеО | | *Характер свойств оксидов*  А) кислотный и кислотный  Б) основный и основный  В) амфотерный и кислотный  Г) амфотерный и основный Д) солеобразующий и несолеобразующий. |