|  |  |
| --- | --- |
| 8 класс\_урок …. Дата . . . . . . . . . . . . . . . . . .  Химический диктант. | Фамилия ……………………………………  Имя …………………………………………….. |
| |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | |  | Вещество | Качественный состав | Количественный состав | | Вариант\_1 | КNO3 | . . . | . . . | | KMnO4 | . . . | . . . | | H2SiO3 | . . . | . . . | | Вариант\_2 | Алюминий-два-о-три | . . . | . . . | | Магний-эс-о-четыре | . . . | . . . | | Силициум-о-два | . . . | . . . | | Вариант\_3 | . . . | Ca, C | Ca-1, C-2 | | . . . | Na, O, H | Na-1, O-1, H-1 | | . . . | N, H, Cl | N-1, H-4, Cl-1 | | Вариант\_4 | Аш-хлор-о | . . . | . . . | | Ag2O | . . . | . . . | | Це-о-два | . . . | . . . | | Вариант\_5 | Марганец-два-о-семь | . . . | . . . | | HClO4 | . . . | . . . | | Пэ-два-о-пять | . . . | . . . | | Вариант\_6 | PbO2 | . . . | . . . | | N2O5 | . . . | . . . | | Хром-два-о-три | . . . | . . . | | Вариант\_7 | Калий-алюминий-о-два | . . . | . . . | | ZnO | . . . | . . . | | Барий-о | . . . | . . . | | Вариант\_8 | FeSO4 | . . . | . . . | | Натрий-эн-о-два | . . . | . . . | | Rb2O | . . . | . . . | | Вариант\_9 | H2Cr2O7 | . . . | . . . | | Барий-силициум-о-три | . . . | . . . | | NaClO4 | . . . | . . . | | Вариант\_10 | KOH | . . . | . . . | | Алюминий-хлор-три | . . . | . . . | | H4P2O7 | . . . | . . . | | |