|  |  |
| --- | --- |
| 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 | . . . | . . . |

 |