**«Верные и неверные утверждения»**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **верные** | **Утверждения** | **неверные** |
|  | 1. При взаимодействии металла, стоящего в ряду активности до водорода, с кислотой, образуется соль и водород:  Zn + 2HCl → ZnCl2 + Н2↑ |  |
|  | 2. Если осн**о**вный оксид взаимодействует с кислотным, получается соль:  СаО + SO3 → CaSO4 |  |
|  | 3. Сливая вместе такие вещества, как щелочь и кислота, получишь соль и воду:  2NaOH + H2SO4 → Na2SO4 + 2H2O |  |
|  | 4. СаО – это соль. |  |
|  | 5. Поваренная соль (NaCl) – это не соль. |  |