**Приложение 1**

**Таблица №1. Плотность и температура плавления некоторых металлов.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Металл** | **Относительная атомная масса** | **Плотность металла, г/см3** | **Температура плавления, °С** |
| **Легкие металлы** |
| Литий | 6,939 | 0,534 | 179 |
| Калий | 39,102 | 0,86 | 63,6 |
| Натрий | 22,9898 | 0,97 | 97,8 |
| Кальций | 40,08 | 1,55 | 850 |
| Магний | 24,305 | 1,74 | 651 |
| Цезий | 132,905 | 1,9 | 28,5 |
| Алюминий | 26,9815 | 2,702 | 660,1 |
| Барий | 137,34 | 3,5 | 710 |
| **Тяжелые металлы** |
| Цинк | 65,37 | 7,14 | 419 |
| Хром | 51,996 | 7,16 | 1875 |
| Марганец | 54,9380 | 7,44 | 1244 |
| Олово | 118,69 | 7,28 | 231,9 |
| Железо | 55,847 | 7,86 | 1539 |
| Кадмий | 112,4 | 8,65 | 321 |
| Никель | 58,71 | 8,90 | 1543 |
| Медь | 63,546 | 8,92 | 1083 |
| Висмут | 208,980 | 9,80 | 271,3 |
| Серебро | 107,868 | 10,50 | 960,8 |
| Свинец | 207,19 | 11,344 | 327,3 |
| Ртуть | 200,59 | 13,546 | -38,87 |
| Вольфрам | 183,85 | 19,3 | 3380 |
| Золото | 196,967 | 19,3 | 1063 |
| Платина | 195,09 | 21,45 | 1769 |
| Осьмий | 190,2 | 22,5 | 2700 |

**Таблица №2. Качественные реакции на некоторые катионы**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Определяемый ион | Реактив | Признак реакции |
| Al3+ | OH‾ | Серовато-белый осадок, растворяется в избытке щелочи |
| Cu 2+ | OH‾ | Голубой осадок |
| Ni2+ | OH‾ | Светло-зеленый осадок |
| Fe2+ | OH‾ | Зеленовато-серый осадок |
| Fe3+ | OH‾ | Бурый осадок |