***Приложение 2.* Тестовые задания.**

**Вариант 1**

1. Заряд ядра алюминия :

а) +3 б)+27 в)+13 г)+8

2. В обычном состоянии поверхность алюминия покрыта :

а) защитным слоем б) оксидной плёнкой в) щёлочью г) другим металлом

3. Какое свойство алюминия позволяет прокатывать его в фольгу?

а) металлический блеск б) теплопроводность в) электропроводность г) пла- стичность

4. Алюминий , реагируя и с кислотами и со щелочами проявляет свойства :

а) кислотные б) основные в) амфотерные г) окислительные

5.Алюминий не реагирует при обычных условиях с :

а) с хлором б) с водой в) с кислородом д) со щёлочью

**Вариант 2**

1. Количество электронов на внешнем уровне алюминия :

а)3 б)13 в)4 г)1

2. Степень окисления алюминия в соединениях равна :

а) +1 б) +2 в) +3 г) +4

3. Способность проводить электрический ток позволяет использовать его при приготовлении :

а)посуды б) электропроводов в) зеркал г) самолётов

4. Амфотерность алюминия проявляется в его способности реагировать с :

а) с соляной кислотой б) с раствором щёлочи в)с растворами кислоты и щёлочи в) с водой

5. Алюминий не реагирует :

а) с кислородом б) с соляной кислотой в) с концентрированной азотной кислотой г) со щёлочью.