**АТЕСТАЦІЙНА РОБОТА № 1**

**«Хімія», Спеціальність «205 Лісове Господарство»,**

***Варіант 10***

1. Описати методи одержання кислот. Скласти рівняння реакцій. Назвати реагенти і продукти реакцій.

2. Напишіть електронну конфігурацію атому сірки, алюмінію, катіону натрію та аніону карбону.

3. Для наведеної реакції: N2 + 3H2 ↔2NH3 + Q характерним є тип реакції:

а) обернена

б) сполучення

в) обміну

г) екзотермічна

4. Складіть рівняння електролітичної дисоціації кислот: нітратної HNO3; сульфатної H2SO4; фосфатної H3PO4; карбонатної H2CO3.

5. Дати визначення поняттю «хімічний елемент». Дати визначення та написати математичний вираз закону «еквівалентів».

***Завдання 1-2 оцінюється в 3 бали, завдання 3-5 в 2 бали, загалом 12 балів.***