**7 клас**

**Хімія (підручник Григорович)**

**Підсумкова контрольна робота за ІІ семестр**

**Група результатів 1. Знання і розуміння (1–4 бали)**

1. Дайте визначення понять: а) атом; б) молекула; в) хімічний елемент.
2. Назвіть основні типи хімічних реакцій та коротко поясніть їхню суть.
3. Укажіть відмінності між сумішами та чистими речовинами.

**Група результатів 2. Застосування знань і аналіз (5–8 балів)**

1. Запишіть формули речовин за назвами:  
   а) натрій хлорид;  
   б) сульфат кальцію;  
   в) водень.
2. Розставте коефіцієнти в рівняннях і визначте тип реакції:  
   а) H₂ + O₂ → H₂O  
   б) Zn + HCl → ZnCl₂ + H₂
3. Розв’яжіть задачу:  
   Якщо 10 г магнію взаємодіє з хлоридною кислотою, обчисліть масу водню, що утвориться.
4. Проаналізуйте, як знання хімії допомагає у повсякденному житті (наприклад, харчування, чистота, енергетика).

**Група результатів 3. Узагальнення, оцінювання та висновки (9–12 балів)**

1. Поясніть, чому під час хімічних реакцій дотримується закон збереження маси речовин.
2. Наведіть два приклади хімічних процесів у промисловості та поясніть їх значення для суспільства.
3. Обґрунтуйте «Як знання хімії допомагає людині розуміти та впливати на природу і життя».