

**Демонстрация контрольной работы для проведения промежуточной аттестации
в 7 классах по химии.**

1) Вычислите относительные молекулярные массы следующих веществ: (4 балла)
а) NaCl; б) C₆H₁₂O₆; в) Cu(NO₃)₂; г) Al₂O₃;

2) Вычислите массовые доли элементов в Al₂O₃ (3 балла)

3) Из данного перечня выберите: а) смеси, б) чистые вещества: (4 балла)
Водород, воздух, дистиллированная вода, нефть, сахар, поваренная соль, медь, гранит.

4) (5 баллов)

Вычислите массу соли, которая содержится в 500г её 12%-ного раствора.

5) Определите, какие явления относятся к физическим, а какие – химическим:
(3 балла)

а) замерзание воды;

б) горение ацетона;

в) испарение ацетона;

г) измельчение кристаллов сахара;

д) прохождение тока по проводам;

ж) брожение смесей, содержащих сахар.

Критерии оценивания:

«5» - 19 баллов

«4» - 14 - 18 балл

«3» - 8 – 13 баллов

«2» - менее 8 баллов