

**8-1.** «Купола в России кроют чистым золотом». При золочении куполов на поверхность купола, сделанную из какого-то металла, наносят тонкую золотую фольгу. Толщина такого покрытия в среднем составляет около 3 мкм ( $1 \text{ мкм} = 10^{-6} \text{ м}$ ). Атомный радиус золота 0,144 нм ( $1 \text{ нм} = 10^{-9} \text{ м}$ ). Какую площадь можно позолотить таким покрытием, имея шарик золота массой 1 грамм (плотность золота равна  $19,32 \text{ г/см}^3$ )

**8-2.** Приведите примеры взаимодействия двух неметаллов, металла с неметаллом, оксида металла с неметаллом, оксида неметалла с неметаллом, оксида металла с металлом, оксида неметалла с металлом, оксида металла с оксидом неметалла, оксида металла с оксидом металла, оксида неметалла с оксидом неметалла.

**8-3.** Выполните тест

*Оцените истинность или ложность высказываний (3.1 — 3.5):*

3.1. Молекула – это мельчайшая частица вещества

3.2. Мельчайшей частицей вещества является атом

3.3. В веществе невозможно выделить наименьшую частицу, обладающую массой

3.4. Все тела состоят из веществ

3.5. Первые химические процессы человек провел в Древней Греции

*Выберите 1 верный ответ (3.6 – 3.10)*

3.6. Из неорганических соединений чаще всего в качестве красок используют

A - Оксиды

B - Хлориды

C - Сульфаты

D - Силикаты

3.7. Большинство простых веществ при комнатной температуре и атмосферном давлении являются

A - Жидкостями

B - Газами

C - Твердыми веществами

D - Могут находиться в любом агрегатном состоянии

3.8. Каустическая сода – это

A - Питательная сода, обработанная ультразвуком и из-за этого проявляющая особые акустические свойства

B - Тривиальное название гидроксида натрия

C - Тривиальное название поташа

D - Сода, которую раньше добывали в городе Каунас

3.9. Что из указанного НЕ является признаком протекания реакции?

A - Выделение света

B - Нагревание

C - Выделение газа

D - Растворение осадка

3.10. Что из указанного является химическим процессом?

A - Заваривание чая

B - Скисание молока

C - Сбивание сливок в масло

D - Сбивание яичных белков в пену

**8-4.** Одно из самых простых определений кислоты гласит, что кислота – это вещество, содержащее атомы водорода, способные замещаться на атомы металла. Какие из веществ отвечают такому определению кислоты:  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{H}_2$ ,  $\text{LiOH}$ . Напишите уравнения реакций этих веществ с натрием.

**8-5.** Старуха Шапокляк решила мариновать огурцы. Купила для этого все необходимое. В том числе и столовый уксус (9 % раствор уксусной кислоты – одноосновная органическая кислота с формулой  $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ ). Однако все ее заготовки испортились. Знакомый химик объяснил ей, что это может быть из-за того, что раствор уксуса имел меньшую массовую долю кислоты. Он взял на пробу 100 г раствора уксуса и установил, что такая масса раствора нейтрализуется 100 мл раствора

гидроксида натрия с концентрацией 1 моль/л. Какова была массовая доля уксусной кислоты в растворе?

**8-6.** Какие продукты образуются при взаимодействии кальция с полутяжелой водой ( $\text{HOD}$ , т.е. водой, в молекуле которой 1 атом водорода является дейтерием)