Приложение 2

Демонстрационный эксперимент «Свойства гипса»

Информация для учащихся: Ca*S*O4Х2Н20 – природный гипс, Ca*S*O4ХН20 – жженый гипс, Ca*S*O4- безводный (мертвый) гипс.

Оборудование для эксперимента: спиртовка, большая пробирка, держатель, стеклянная палочка, монета, гипс, вазелин,

Цель эксперимента: познакомить учащихся со свойствами гипса, которые используются в медицине и при изготовлении художественных изделий.

Ход эксперимента: в начале опыта учитель демонстрирует превращение природного гипса в жженый гипс. Для этого большую пробирку в держателе наполняю на ¾ природным гипсом и нагреваю на пламени спиртовки. На стенках пробирки наблюдаем воду. Химизм процесса: 2{Ca*S*O4Х2Н20} ---> Ca*S*O4ХН20 + 3Н20. Затем Ca*S*O4ХН20 (другое название жженого гипса – алебастр) помещаю в фарфоровую чашку, предварительно смазанную вазелином, и размешиваю водой до получения массы густоты сметаны. Вдавливаю в эту массу монету. После удаления монеты в застывшей массе виден ее отпечаток. Химизм процесса: Ca*S*O4ХН20 + 3Н20 ---> 2{Ca*S*O4Х2Н20}.

Вывод по эксперименту: порошок алебастра (жженого гипса) обладает способностью быстро затвердевать.