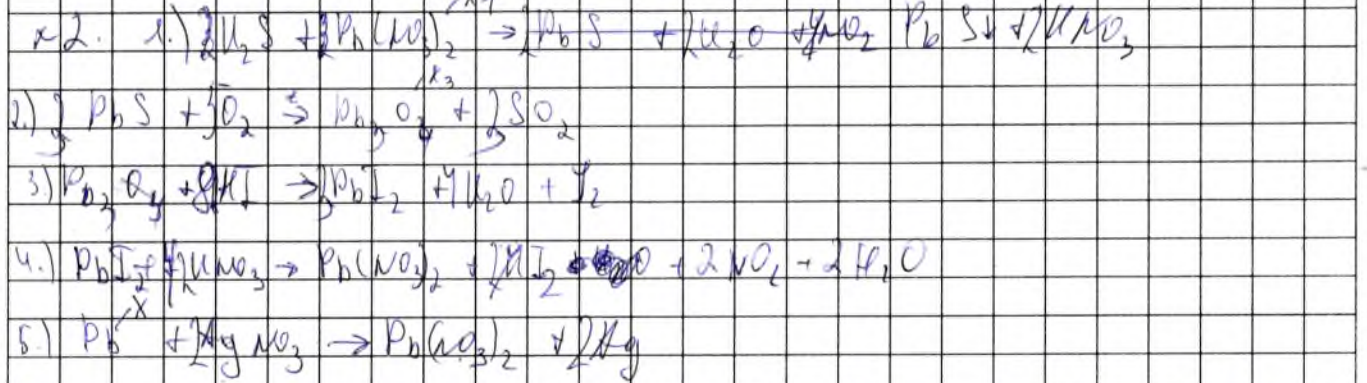


1 2 3 4 5 6 ИТОГ
5 4 12 8 7 11 47

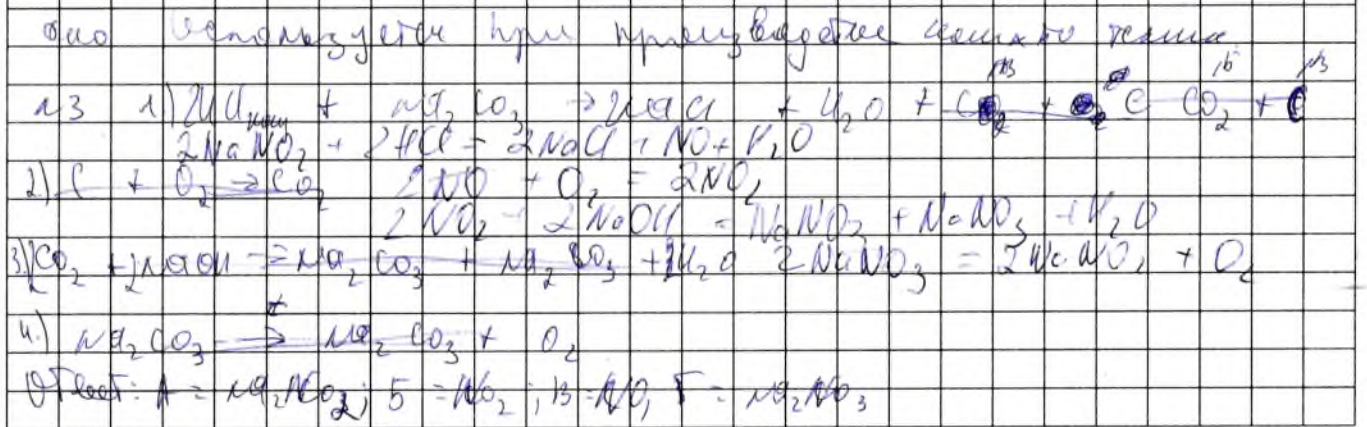
ШИФР № ХТ 103

к1
1) Я думаю, можно пользоваться Стекломой посудой при кристаллизации электролита, но только, чтобы посуда была чистой, которая можно закрывать.
2) Потому что когда добавляет кислоты в воду полой струей и непрерывно помешивать раствор электролит нагревать. Это должно происходить в кислотности, чтобы посуда

3) Если кислота вылилась на одежду, то надо ее смыть водой и с одежды удалить кислоту. Если кислота попала на кожу или в глаза, то надо срочно промыть это место и возмемши как-то обеззараживающе, а если попали в органы зрения, то обратиться к врачу.



Ответ: $X = \text{Pb}$; $X_1 = \text{Pb}(\text{NO}_3)_2$; $X_2 = \text{PbS}$; $X_3 = \text{Pb}_3\text{O}_4$; $X_4 = \text{PbI}_2$; $Y = \text{HI}$.



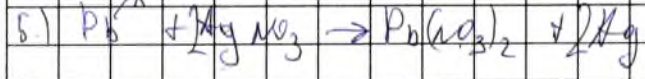
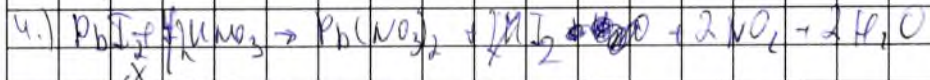
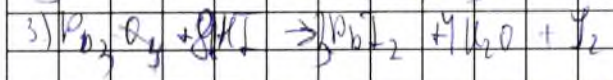
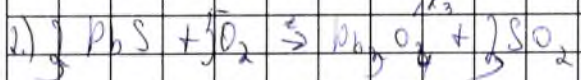
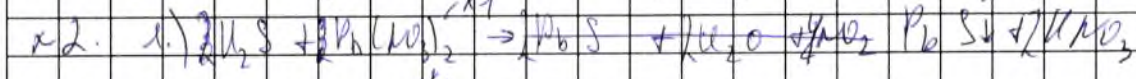
1 2 3 4 5 6 ИТОГ
 5 4 12 8 7 11 47

ШИФР № ХТ 103

к1
 1) Я думаю, можно пользоваться стеклянной посудой при кристаллизации электролита, но только, чтобы посуда была чистой, которая плотно закрывается.

2) Поэтому что когда добавляет кислоты в воду точки кипения и непрерывно помешивать раствор элекролитом пометкой. Это должно происходить в кислотности, чтобы посуда

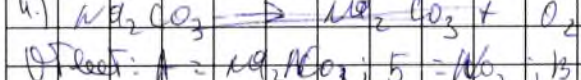
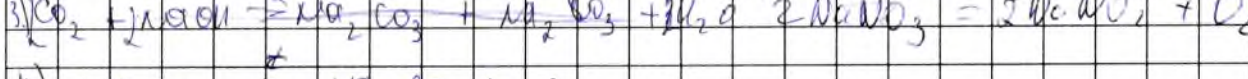
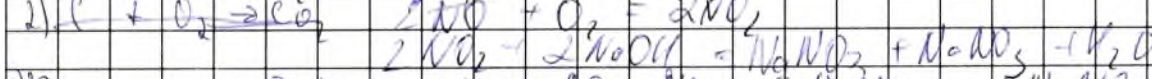
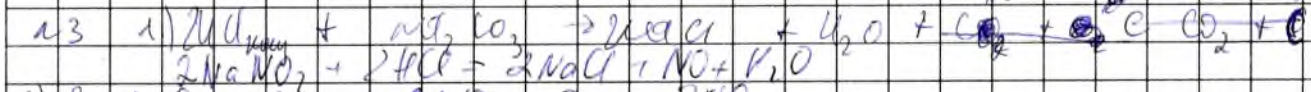
3) Если кислота выливается на одежду, то надо ее смыть водой и с одежды удалить кислоту. Если кислота попала на кожу или в глаза, то надо сразу промыть это место и возмемши кислоту продезинфицировать, а если глаза до этого заб, то обратиться к врачу.



Ответ: X = Pb; X₁ = Pb(NO₃)₂; X₂ = PbS; X₃ = Pb₃O₄; X₄ = PbI₂; Y = HI

Pb₃O₄ находит применение в промышленности.

оно используется при производстве свинцовых аккумуляторов.



Ответ: A = Na₂CO₃; B = NO₂; C = NO; D = NaNO₃