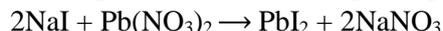
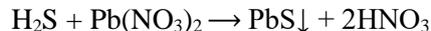


Отборочный (районный) этап. Практический тур

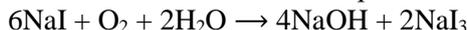
9 класс

I вариант

По проявленным химическим свойствам **А** – иодид натрия, **Б** – серная кислота. Реакции:

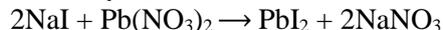


Пожелтение кристаллов объясняется окислением иодида натрия на влажном воздухе:

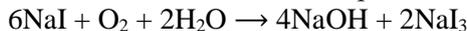


II вариант

По проявленным химическим свойствам **А** – иодид натрия, **Б** – азотная кислота. Реакции:



Пожелтение кристаллов объясняется окислением иодида натрия на влажном воздухе:



Рекомендации к оцениванию:

1. Определение веществ **А** и **Б** по 0.5 балла 1 балл
2. Уравнения реакций по 1 баллу 5 баллов
3. Объяснение пожелтения кристаллов (допускается упоминание образования I_2 , I_3^- , NaI_3) 0.5 балла. Если приводятся соображения об окислении иодида до чего-либо, то ставить 0.25 0.5 балла

ИТОГО: 6.5 баллов