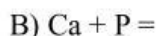
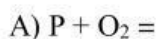


1. Выберите верное утверждение относительно аллотропии фосфора:

- А) Белый фосфор имеет атомную кристаллическую решетку и химически инертен.
- Б) Красный фосфор светится в темноте из-за медленного окисления.
- В) Белый фосфор состоит из молекул P_4 и самовоспламеняется на воздухе.
- Г) Красный фосфор — самая неустойчивая модификация, легко переходящая в белую.

2. В какой из перечисленных реакций фосфор проявляет свойства ОКИСЛИТЕЛЯ?



3. Укажите сумму коэффициентов в уравнении ОВР: $P + HNO_{3(конц)} + H_2O = H_3PO_4 + NO$

А) 12

Б) 14

В) 10

Г) 9

4. Какое из соединений фосфора при нормальных условиях является твердым веществом, образующим молекулярную кристаллическую решетку в форме тетраэдра P_4 ?

А) красный

Б) белый

В) черный

Г) фиолетовый

5. С каким из реагентов ортофосфорная кислота НЕ будет вступать в реакцию?

- А) $AgNO_3$
- Б) Cu
- В) CaO
- Г) $NaOH$

6. Рассчитайте массу фосфора, которую необходимо сжечь для получения 28,4 г оксида фосфора(V), если выход реакции составляет 80%. (ответ округлите до десятых).

7. Качественной реакцией на фосфат-ион является взаимодействие с:

А) Ионами бария (образование желтого осадка)

Б) Ионами серебра (образование желтого осадка)

В) Лакмусом (окрашивание в синий цвет)

Г) Сильными кислотами (выделение газа с запахом чеснока)

8. При взаимодействии фосфида кальция (Ca_3P_2) с избытком соляной кислоты выделяется газ. Какое это вещество? (напишите название)

9. соотнесите характеристики для красного и белого фосфора

1. Молекулярная кристаллическая решетка
2. Атомная кристаллическая решетка, полимер
3. Светится в темноте
4. Ядовит, пахнет чесноком
5. Не ядовит, без запаха
6. Самовоспламеняется на воздухе
7. Хранить под слоем воды