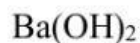


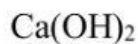
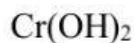
Прізвище ім'я

ДОБУВАННЯ ЛУГІВ ТА НЕРОЗЧИННИХ ГІДРОКСИДІВ

1. Указати формулу лугу:



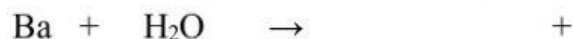
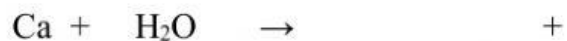
2. Указати формулу нерозчинного гідроксиду:



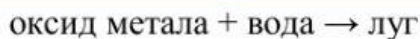
3. Скласти рівняння можливих реакцій, які відбуваються за схемою:



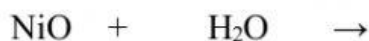
Зверніть увагу на порядок розташування речовин. Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо.



4. Скласти рівняння можливих реакцій, які відбуваються за схемою:



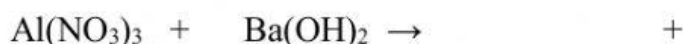
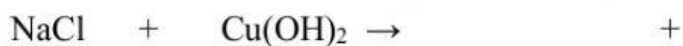
Зверніть увагу на порядок розташування речовин. Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо.



5. Скласти рівняння можливих реакцій, які відбуваються за схемою:



Зверніть увагу на порядок розташування речовин. Обов'язково ставимо коефіцієнти. Коефіцієнт 1 не ставимо.



6. Взаємодію яких металів з водою можна отримати луг:

залізо

срібло

кальцій

барій

хром

7. *Взаємодією яких оксидів металів з водою можна отримати луг:*

магній оксид

літій оксид

ферум (II) оксид

барій оксид

ферум (III) оксид

8. *Вибрати реакції, в результаті яких утворюються нерозчинні гідроксиди:*

хром (II) бромід + натрій гідроксид $\rightarrow$

калій хлорид + барій гідроксид $\rightarrow$

магній нітрат + калій гідроксид $\rightarrow$

літій нітрат + натрій гідроксид $\rightarrow$