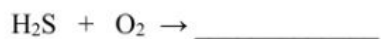
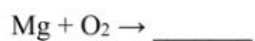


Дидактическая карточка.

Тема: Оксиды и гидроксиды.

1. Получение оксидов. Закончите уравнения реакций.



2. Химические свойства оксидов. Запиши уравнения реакций для каждой схемы.

Основной оксид + кислота

$\underline{\hspace{4cm}}$

Основной оксид + вода

$\underline{\hspace{4cm}}$

Основной оксид + кислотный оксид

$\underline{\hspace{4cm}}$

3. Химические свойства и получение гидроксидов. Заполни таблицу соответствующими примерами.

Получение гидроксидов	Химические свойства щелочей	Химические свойства нерастворимых оснований
1. металл + вода = основание + H_2 $\underline{\hspace{4cm}}$	Лакмус - $\underline{\hspace{2cm}}$ Метилоранж - $\underline{\hspace{2cm}}$ Фенолфталеин - $\underline{\hspace{2cm}}$	1. Основание + кислота $\underline{\hspace{4cm}}$
2. Основной оксид + вода = основание $\underline{\hspace{4cm}}$	1. Основание + кислота $\underline{\hspace{4cm}}$	2. Разложение при нагревании $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \underline{\hspace{2cm}}$
3. Щелочь + растворимая соль = нерастворимое основание + соль $\underline{\hspace{4cm}}$	2. Основание + кислотный оксид $\underline{\hspace{4cm}}$	