

NaMnO<sub>4</sub>, HCl, Na<sub>2</sub>SO<sub>3</sub>, BaCl<sub>2</sub>, KHSO<sub>4</sub>, Br<sub>2</sub>

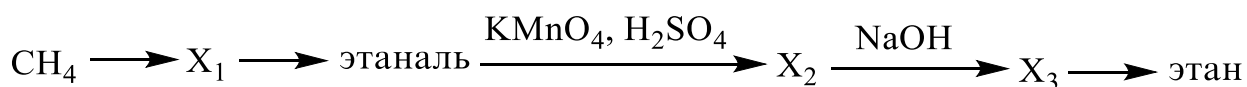
ОВР: образуется бесцветный раствор, выпадает осадок, нет выделения газа

РИО: кислая соль (реагент), нет выделения газа

---

Через раствор силиката натрия пропустили углекислый газ. Выпавший осадок отделили, а к оставшемуся раствору добавили раствор хлорида железа(III). Образовавшийся осадок прокалили. Полученный твердый остаток растворили в иодоводородной кислоте.

---



Через 376 г 30%-ного раствора нитрата меди(II) пропускали электрический ток до тех пор, пока на аноде не выделилось 8,96 л (н.у.) газа. К образовавшемуся раствору добавили 224 г 25%-ного раствора гидроксида натрия. Определите массовую щёлочи в полученном растворе.

---

При сгорании органического вещества А массой 2,64 г получено 1,792 л углекислого газа (н.у.), 1,44 г воды и 448 мл азота (н.у.). Известно, что вещество А подвергается гидролизу. Если проводить гидролиз в присутствии соляной кислоты, то в качестве единственного продукта образуется соль, содержащая хлорид-ион. Напишите уравнения гидролиза вещества А в присутствии соляной кислоты.