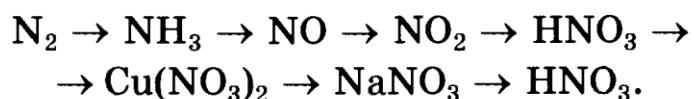


1. Закончите уравнения реакций:

- а) $\text{SO}_2 + \text{O}_2$ (в присутствии катализатора) = ... ;
- б) $\text{NH}_3 + \text{HBr} = \dots$;
- в) $\text{O}_2 + \text{P} = \dots$;
- г)^{*} $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_{2(\text{избыток})} = \dots$;
- д)^{*} $\text{KBr} + \text{Cl}_2 = \dots$.

Какие из этих реакций имеют практическое значение?

2. Осуществите превращения:



Укажите условия протекания реакций.