

Установите соответствие между схемой окислительно-восстановительной реакции и коэффициентом перед формулой восстановителя: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой.

СХЕМА РЕАКЦИИ	КОЭФФИЦИЕНТ
А) $\text{NH}_3 + \text{CuO} \xrightarrow{t^\circ} \text{Cu} + \text{N}_2 + \text{H}_2\text{O}$ ;	1) 2;
Б) $\text{NH}_3 + \text{O}_2 \xrightarrow{t^\circ} \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ ;	2) 6;
В) $\text{HNO}_3 + \text{Cu} \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$ ;	3) 4;
Г) $\text{Li} + \text{N}_2 \rightarrow \text{Li}_3\text{N}$ .	4) 1;
	5) 5.

Запишите в ответ цифры, расположив их в порядке, соответствующем буквам:

А	Б	В	Г