



مشاوره تحصیلی هیوا

تخصصی ترین سایت مشاوره کشور

مشاوره تخصصی ثبت نام مدارس ، برنامه ریزی درسی و آمادگی
برای امتحانات مدارس

برای ورود به صفحه مشاوره مدارس کلیک کنید

برای ورود به صفحه نمونه سوالات امتحانی کلیک کنید

تماس با مشاور تحصیلی مدارس

۹۰۹۹۰۷۱۷۸۹



تماس از تلفن ثابت



واکنش های شیمیایی زیر را موازنه کنید.

- 1 - $\text{KClO}_3 \longrightarrow \text{KCl} + \text{O}_2$
- 2 - $\text{SO}_2 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{SO}_3$
- 3 - $\text{N}_2 + \text{H}_2 \longrightarrow \text{NH}_3$
- 4 - $\text{N}_2\text{O}_5 \longrightarrow \text{NO}_2 + \text{O}_2$
- 5 - $\text{KNO}_3 \longrightarrow \text{K}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{O}_2$
- 6 - $\text{C}_3\text{H}_8 + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 7 - $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 8 - $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2 \longrightarrow \text{Fe} + \text{H}_2\text{O}$
- 10 - $\text{Na}_2\text{S} + \text{MoCl}_5 \longrightarrow \text{NaCl} + \text{MoS}_2 + \text{S}$
- 11 - $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{SiO}_2 + \text{C} \longrightarrow \text{P}_4 + \text{CaSiO}_3 + \text{CO}$
- 12 - $\text{KBrO}_3 + \text{N}_2\text{H}_4 \longrightarrow \text{N}_2 + \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$
- 13 - $\text{S}_2\text{Cl}_2 + \text{NH}_3 \longrightarrow \text{S}_4\text{N}_4 + \text{S}_8 + \text{NH}_4\text{Cl}$
- 14 - $\text{NaOH} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Fe}(\text{OH})_3$
- 16 - $\text{C}_3\text{H}_5(\text{NO}_3)_3 \longrightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{N}_2 + \text{O}_2$
- 17 - $\text{B}_2\text{O}_3 + \text{Cl}_2 + \text{C} \longrightarrow \text{BCl}_3 + \text{CO}$
- 18 - $\text{TiO}_2 + \text{Cl}_2 + \text{C} \longrightarrow \text{TiCl}_4 + \text{COCl}_2$
- 19 - $\text{As}_2\text{O}_3 + \text{KI} + \text{HCl} \longrightarrow \text{AsI}_3 + \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$
- 20 - $\text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{HNO}_3 + \text{NO}$