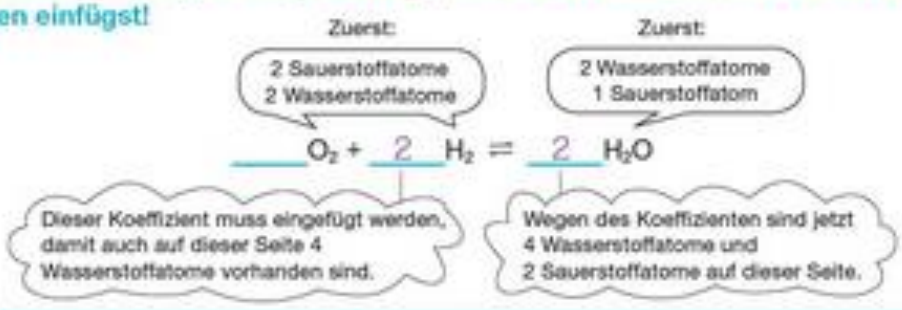
Chemische Reaktionen

① Reaktionsgleichungen ausgleichen

T1 S. 16 ①

Stelle folgende Reaktionsgleichungen richtig, indem du Koeffizienten vor den beteiligten Verbindungen einfügst!

Beispiel:

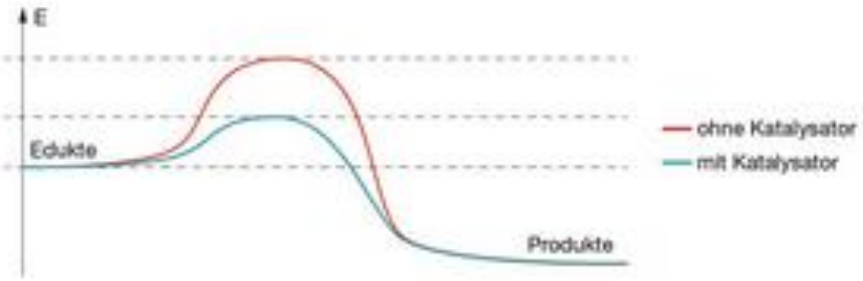


1. ____ C + ____ O_2 → ____ CO	2. ____ Zn + ____ O_2 → ____ ZnO
3. ____ CO + ____ O_2 → ____ CO_2	4. ____ Na + ____ Cl_2 → ____ $NaCl$
5. ____ N_2 + ____ O_2 → ____ N_2O	6. ____ Mg + ____ H_2SO_4 → ____ $MgSO_4$ + ____ H_2
7. ____ Ca + ____ O_2 → ____ CaO	8. ____ H_2O_2 → ____ O_2 + ____ H_2O
9. ____ Al + ____ O_2 → ____ Al_2O_3	10. ____ P_4 + ____ Cl_2 → ____ PCl_3
11. ____ Cl_2 + ____ H_2 → ____ HCl	12. ____ S + ____ O_2 → ____ SO_3

② Wirkungsweise eines Katalysators

T1 S. 17 ①

Erkläre mithilfe dieser Abbildung in eigenen Worten, wie Katalysatoren wirken! Beschreibe, was du in der Grafik siehst!



*