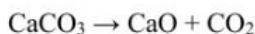
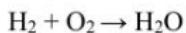
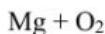


### Reacția de combinare - Fișă de lucru

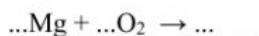
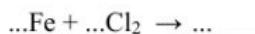
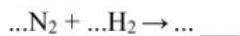
1. Bifați căsuțele din dreptul reacțiilor de combinare.



2. Uniți reactanții din prima coloană cu produșii corespunzători din coloana a doua.



3. Scrieți produșii de reacție și egalați următoarele reacții de combinare.



4. Completează fraza de mai jos cu variantele corecte.

Magneziul reacționează \_\_\_\_\_ cu oxigenul din aer și arde cu o flacără albă orbitoare. Substanța solidă obținută este oxidul de magneziu de culoare \_\_\_\_\_. În reacția de ardere a magneziului, reactanții sunt magneziul și \_\_\_\_\_, iar oxidul de magneziu este produsul de reacție.