

Rodiul, Rh, este un metal de tranziție alb-argintiu din grupa 9 a tabelului periodic (grupa a VIII secundară sau VIII B); are numărul atomic 45 și masa atomică 102,9. Punctul de topire al rodiului este 1966°C, iar punctul de fierbere este 3727°C. Se găsește alături de platină și este utilizat în anumite aliaje platinice (de exemplu pentru termoelemente), în metalizarea bijuteriilor și a reflectoarelor optice. Rodiul este unul dintre [metalele platinice](#) ușoare.

Rodiul are proprietăți similare cu iridiul care îl urmează în grupă. Este un metal dur și casant, cu temperatură de topire mai ridicată decât platina. În stare compactă și pură este stabil față de acizi, chiar și față de apa regală (în care se dizolvă foarte încet). Reacționează cu nemetale (de exemplu oxigenul și clorul) când e încălzit la roșu.

Starea de oxidare principală a rodiului este +3, deși formează complecși și în starea de oxidare +4.

Rodiul încălzit la aer se transformă cu timpul în trioxid de rodiu, RhO_3 , care se descompune la temperatură ridicată. Formează tri-, tetra- și hexafluoruri. De asemenea, formează un număr mare de combinații complexe.

Rodiul este folosit în aliaje cu platina pentru construcția de cupluri termoelectrice. În stare coloidală, prezintă calități de catalizator pentru hidrogenări; de asemenea, datorită proprietăților bactericide, ar putea fi utilizat în terapeutică.