

На воздухе выше температуры плавления кадмий сгорает красным пламенем с образованием  $CdO$

Выше температуры плавления кадмий легко соединяется с галогенами, образуя галогениды  $CdX_2$ .

Бромид получают взаимодействием кадмия с парами брома при температуре красного каления.

Йодид получают взаимодействием кадмия с йодом в присутствии воды.

С халькогенами кадмий образуются халькогениды

При сплавлении с фосфором и мышьяком кадмий образуются фосфиды  $Cd_3P_2$ ,  $CdP_2$  и арсениды  $Cd_3As_2$ ,  $CdAs_2$ .