

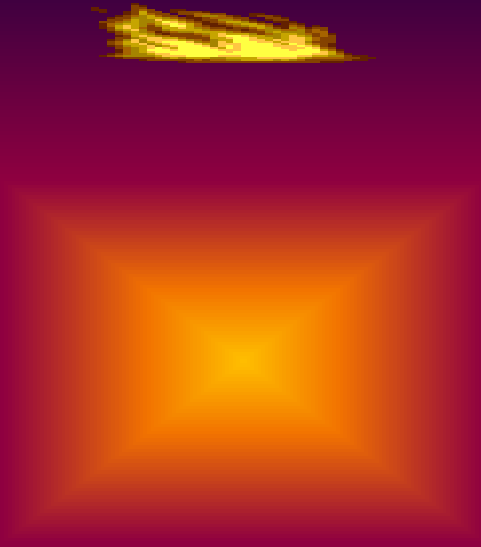
Цезий взаимодействует с сухим водородом при 200 - 350°C под давлением 5-10 МПа или в присутствии катализатора с образованием гидрида.

С порошком графита при 200 - 500⁰С цезий образует карбиды.

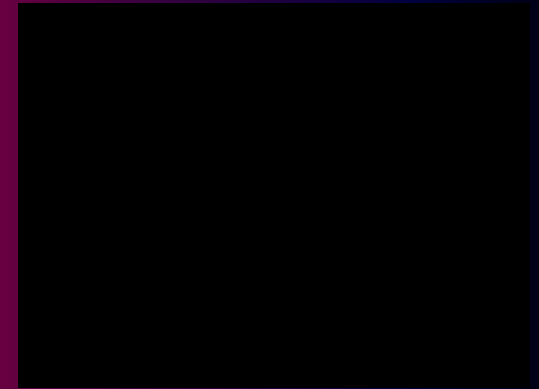
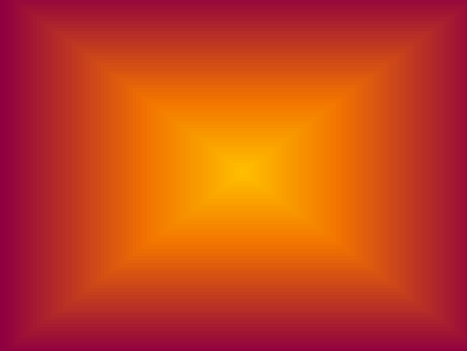
С азотом в обычных условиях цезий не взаимодействует.

Однако, с жидким азотом при электрическом разряде между электродами, изготовленными из цезия, образует нитрид Cs_3N , он взрывчат.

На воздухе цезий самовоспламеняется, при этом образуется надперекись CsO_2



Горит цезий и в атмосфере галогенов, давая галогениды.
При наличии следов влаги цезий воспламеняется в атмосфере хлора.
Его реакция с бромом сопровождается сильным взрывом.
С йодом реакция протекает подобным образом, но менее энергично.

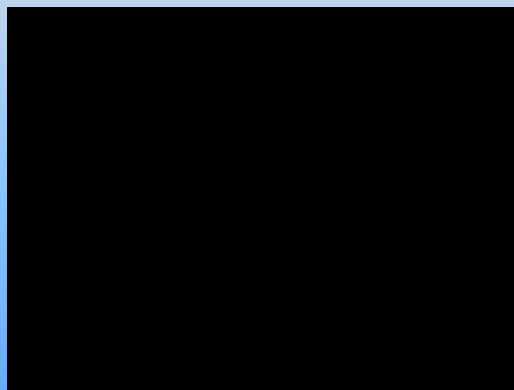


С кремнием в атмосфере аргона при 600 - 700⁰С (в замкнутой системе) цезий образует силицид $CsSi$.

С красным фосфором в вакууме при 400 - 430⁰С цезий образуется фосфид Cs_2P_5 .

Сульфиды цезия получают взаимодействием металла с серой в жидком аммиаке.

Образование сульфида CsS_2 при растирании этого металла с порошком серы сопровождается взрывом.



Селенид и теллурид цезия (Cs_2Te) синтезируют сплавлением цезия с этими элементами в вакууме.