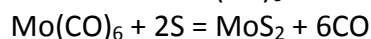
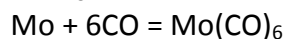
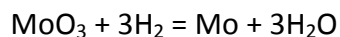
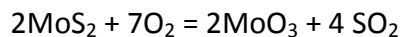




Химия для школьников 7 – 11 класса (заочный тур)
Решение задачи 3. Превращение минерала в наночастицы

1. X – MoS₂
Y – MoO₃
Z – SO₂
D – Mo(CO)₆



Каждое вещество и каждое уравнение – по 1 баллу.

2. Минерал MoS₂ – молибденит.
3. Дисульфид молибдена (наночастицы) используют как катализатор (гидродесульфуризация, фотокатализ), а также в виде сухой смазки.
4. Другие способы получения наночастиц MoS₂ – механическое расщепление при помощи скотча, через интеркаляцию лития и обработку водой.