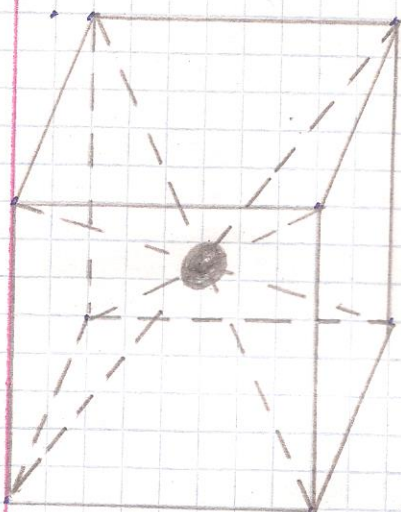


8, то и для валс-в. CsBr координационные числа катионов и анионов равны 8.



На рисунке ступенки ионных соединений определяется соотношением радиусов ионов Cs и Br и требованиям электронейтральности всего кристалла.

3) Теперь будем искать ионный радиус катиона (Br)-. Сумма радиусов катиона и аниона равна критическому расстоянию между двумя анионами в пр. решетке.

Так как $a = z \cdot d$, $d = R_{\text{кат}} + R_{\text{ан}}$

$$R_{\text{кат}} = \frac{4,3}{2} \cdot 10^{-10} - 1,96 \cdot 10^{-10} = 0,19 \cdot 10^{-10} = 2 \cdot 10^{-9} (\text{н}) = 2 (\text{нм})$$

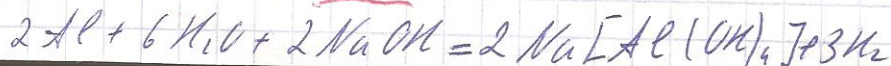
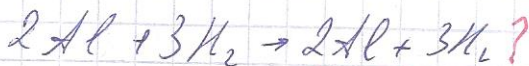
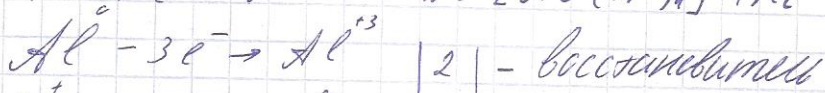
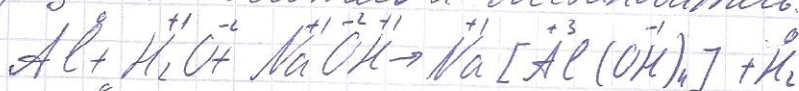
$$R_{\text{кат}} + R_{\text{ан}} = \frac{a}{2}$$

$$R_{\text{кат}} = \frac{a}{2} - R_{\text{ан}}$$

Таким образом, коорд. числ для дионных валс-в. равны 8.

~ 338.

Подобрать коэффициенты к уравнению ОВР используя метод электронно-ионного баланса, указать окислитель и восстановитель.



95