

Примесные твердые электролиты

- СОЛЕВЫЕ
- Пример: $\text{NaCl} + \text{MnCl}_2$
- Часть однозарядных ионов Na^+ в узлах решетки замещается двухзарядными ионами Mn^{2+}
- Кристалл электронейтрален => возникает дополнительное число **катионных** вакансий, компенсирующее избыточный положительный заряд
- ОКСИДНЫЕ
- Пример: $\text{ZrO}_2 + \text{CaO}$
- Часть четырехзарядных ионов Zr^{4+} в узлах решетки замещается двухзарядными ионами Ca^{2+}
- Кристалл электронейтрален => возникает дополнительное число **анионных** вакансий, компенсирующее избыточный отрицательный заряд