**КОНСТИАНТЫ РАВНОВЕСИЙ – очень кратко.**

1. **Равновесие СН3СООН ↔ СН3СОО¯+Н+**

**диссоциации слабых оснований и кислот**

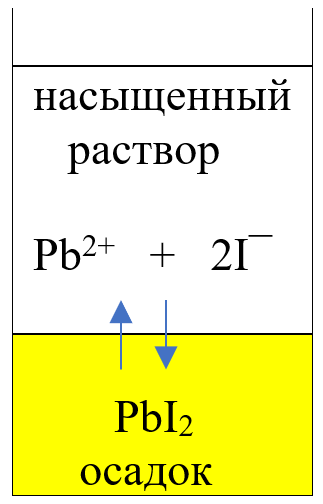
Кдис. = =1,7∙10-5 **справочная величина для электролитов**

1. **Равновесие Н2О ↔ Н+ + ОН-** **в разбавленных водных растворах**

**Кдис.**= = 1,86∙10-16

1,86∙10-16  = → 1,86∙10-16 ∙55,6 = **КW  - ионное произведение воды**

**КW =10-14**=[Н+]∙[ОН–]



1. **Равновесие ОСАДОК – РАСТВОР**

**PbI2(тв) ↔ Pb2+(раствор) + 2I–(раствор)**

Кравновесия = =1,1∙10-9

1,1∙10-9 =  1,1∙10-9 ∙1 = **ПР -произведение растворимости - справочная величина для каждого малорастворимого электролита:**

**ПР** (PbI2)= **1,1∙10-9**=[Pb2+] [I–]2

1. **Равновесие** **ГИДРОЛИЗА**

**Гидролиз по аниону:** **СН3СОО- + Н2O ↔ СН3СООН + ОН-**

Kравновесия = Kравновесия·[Н2O] = = Kгидролиза

умножим и числитель, и знаменатель на [H+]:

Kг =  **→** Kг =

**Гидролиз по катиону:** **NH4 + + Н2O ↔ NH4ОН + Н+**вывод аналогичен.

Kг =