**Заявка на регистрацию**

3.2.S.1.3 Общие Свойства

**Таблица 3.2.S.1.3-3: Растворимость Гимерацила в в буферных растворах**

**Бриттона-Робинсона при различных значениях рН и в других водных средах**

**при температуре 20 °С**

**pH Растворимость (w/v%)**

Буферный

раствор Бриттона-

Робинсона

2 1.64x10-1

3 1.69x10-1

4 1.88x10-1

5 2.68x10-1

6 3.59x10-1

1-й раствор в JP2

2-й раствор в JP3

1 моль/л соляной кислоты

1 моль/л гидроксида натрия

1

Буферный раствор Бриттона-Робинсона: рН раствора А доведен до

раствора Б. Затем, ионная сила смешанного раствора доведена до 0,1

раствором хлорида кальция.

• Раствор А: 40 ммоль / л смешанного раствора кислоты (фосфорной

кислоты, уксусной кислоты и борной кислоты).

• Раствор Б: 0,2 моль / л гидроксида натрия.

**рН**

РН 0,1% раствора Гимерацила в воде составляет 3.5. Для этого теста был использован Лот

№ OG910627-I-@ Гимерацила.

Аппаратура: HORIBA, F-16 рН-метр

**р*Ка***

Значения Р*Ка* Гимерацила определены методом титрования и составили 1,6 и 4,1. Они,

предположительно, являются следствием протонной диссоциации от Гимерацила и

сопряженной кислоты соответственно. Для этого теста был использован Лот N: OG910820

Гимерацила.

**Коэффициент распределения**

Коэффициенты распределения Гимерацила (в 1-октанол/вода) приведены в Таблице

3.2.S.1.3-4. Большее количество Гимерацила распределяется в 1-октанол слое при кислых

значениях рН и в водяном слое при нейтральных и щелочных значениях рН. Гимерацил, как

предполагается, недиссоциативен при рН <4, а также диссоциативен при более высоком рН

при наличии депротонирования.