**310.** Установить, протекание каких из нижеследующих реакций возможно в стандартных условиях при 25°С:

a ) N 2 ( r . ) + 1/ 2 0 2 ( r . ) = N 2 0 ( r . ) ;

б) 4Н С1 (г.) + 0 2 (г.) = 2 С12 (г.) + 2 Н2 О (ж.);

в) Fe2 0 3 (к.) + 3 С О (г.) = 2 Fe (к.) + 3 С 0 2 (г.).

**377**. Увеличение скорости реакции с повышением температуры, Вызывается главным образом: а) увеличением средней кинетической энергии молекул; б) возрастанием числа активных молекул; В) ростом числа столкновений?

**469.** При 20°С смешивают 1 л раствора неэлектролита, осмотическое давление которого 243,4 кПа, с 3 л раствора неэлектролита, осмотическое давление которого 486,8 кПа. Найти осмотическое давление смешанного раствора.

**497.** Как соотносятся температуры кристаллизации 0,1%-ных (по массе) растворов глюкозы (ti; M = 180) и альбумина (t2; М = 68000): a) t1 > t2; б) h = t2; в) h < t2

**675.** Пользуясь таблицей стандартных электродных потенциалов, вычислить константы равновесия следующих реакций:

а) Zn + C u S 0 4 = Cu + ZnS04 ;

б) Sn + Pb(C Н3 С О 0 ) 2 = Sn(C Н з С О 0 ) 2 + РЬ .