

Всероссийская олимпиада школьников 2024/2025 учебный год

Муниципальный этап

Экспериментальный тур

Химия

11 класс

Продолжительность – 120 минут

Максимальный балл – 30

Основные теоретические положения

Адсорбцией называется изменение концентрации вещества на границе раздела фаз по сравнению с его концентрацией в объеме фазы.

Причиной адсорбции является ненасыщенность силового поля частиц твердого тела или жидкости вблизи границы раздела фаз.

Адсорбция протекает на границах раздела фаз твердое тело – газ, твердое тело – жидкость (раствор), жидкость (раствор) – газ.

Твердое тело, которое адсорбирует, называется **адсорбентом**. Вещество, которое адсорбируется, называется **адсорбтивом**.

Количественной характеристикой адсорбции является удельная адсорбция **A**, определяемая как количество адсорбтива, адсорбируемое единицей площади поверхности адсорбента (или единицей массы адсорбента):

$$A = \nu / S, \text{ моль/м}^2 \text{ или } A = \nu / m, \text{ моль/г, где}$$

ν – количество кислоты, моль;

S – площадь поверхности адсорбента, м^2 ;

m – масса адсорбента.

Величина удельной адсорбции зависит от природы адсорбента и адсорбтива, от температуры и от равновесной концентрации адсорбтива.

Адсорбцию из газовых смесей и растворов широко используют как метод очистки отходящих газов и сточных вод от токсичных примесей. Адсорбционные явления лежат в основе процессов крашения, стирки, хроматографии, гетерогенного катализа. Использование различных адсорбентов при производстве пищевых продуктов позволяет осветлять растительные масла, вина, пиво; отбеливать сахарный сок. В медицине используют энтеросорбенты при лечении желудочных заболеваний и выведения токсинов из организма при отравлениях.

Задание.

Пользуясь предложенной методикой, реактивами и оборудованием, определите:

- удельную адсорбцию уксусной кислоты на активированном угле;
- удельную адсорбцию уксусной кислоты на биоактивированном угле (сочетание активированного угля с микрокристаллической целлюлозой);
- сравните полученные значения удельной адсорбции и сделайте выводы.

Напишите уравнение реакции, протекающей при титровании. Результаты титрования в первом и втором опытах оформите в виде таблицы.

Реактивы: 0,1М раствор уксусной кислоты CH_3COOH ; 0,1М раствор гидроксида натрия NaOH ; фенолфталеин; 2 образца активированного угля, растертого в ступке.

Оборудование на 1 рабочее место: 4 конических колбы на 250 мл (или стаканы такой же ёмкости); 2 стеклянных воронки диаметром 100 мм; 2 бумажных фильтра «синяя лента» диаметром 125 мм; 3 конические колбы для титрования на 100 мл; бюретки на 25 см³; пипетки Мора на 10 см³ для уксусной кислоты и гидроксида натрия; воронки для заполнения бюреток; стаканчики для слива; лабораторный штатив; 2 бюкса (или 2 других ёмкости для взятия навесок).

В лаборатории должны быть технические весы с точностью до 0,01г.

30 баллов

Выполнение эксперимента

1. Взятие навесок угля

В вашем распоряжении имеются два вида энтеросорбентов: активированный уголь (АУ) и биоактивированный уголь (БАУ). На технических весах с точностью до 0,01г взвешиваете ёмкость, в которой будете проводить адсорбцию, добавляете измельчённый АУ, вновь взвешиваете колбу. Масса АУ в ней должна быть 1,00г. Аналогично взвешиваете БАУ.

2. Адсорбция кислоты

В колбы с образцами угля добавляют по 50 мл исходного раствора кислоты. Интенсивно взбалтывают растворы с углем и оставляют их на 30 мин. для установления адсорбционного равновесия, периодически (каждые 2-3 мин.) встряхивая колбы с растворами.

Затем содержимое колб отфильтровывают в 2 сухие колбы через фильтры. Из каждого фильтрата отбирают по три пробы для титрования и титруют их раствором щелочи для определения равновесной концентрации кислоты, установившейся в результате достижения адсорбционного равновесия. Результаты заносят в таблицу «Результаты титрования после адсорбции».

3. Определение концентрации кислоты методом кислотно-основного титрования

Заполняют бюретку раствором щёлочи. В коническую колбу на 100 мл вносят 10 мл кислоты с помощью пипетки Мора. Добавляют 2 капли раствора фенолфталеина. Титруют раствор кислоты раствором щёлочи до появления бледно-розовой окраски индикатора.

Титрование повторяют несколько раз, берут среднее значение объёма щёлочи и рассчитывают по уравнению реакции концентрацию кислоты в анализируемом растворе.

Таблица – Результаты титрования кислоты после адсорбции

№ П/П	Концентрация щелочи, моль/л	Объем пробы, мл	Объем щелочи, пошедший на титрование, мл	Средний объем щелочи, мл	Точная концентрация кислоты, моль/л
АУ					
1					
2					
3					
БАУ					
1					
2					
3					

4. Расчет удельной адсорбции

Зная концентрацию исходной кислоты и объём раствора, из которого адсорбируют кислоту, можно рассчитать количество кислоты в колбе до адсорбции. Аналогично можно рассчитать количество кислоты, оставшееся в растворе после адсорбции. Разность количеств кислоты адсорбирована энтеросорбентом. Если количество адсорбированной кислоты поделить на массу угля, можно рассчитать величину удельной адсорбции в моль/г. Полученные для двух энтеросорбентов значения удельной адсорбции необходимо сравнить и сделать выводы.