

**ВОПРОСЫ  
ЕСТЕСТВОЗНАНИЯ**

ISBN 985-435-940-9



9789854359403

Министерство образования Республики Беларусь  
Учреждение образования  
«Белорусский государственный педагогический университет  
имени Максима Танка»

ВОПРОСЫ ЕСТЕСТВОЗНАНИЯ

Сборник научных статей  
студентов, магистров, аспирантов  
и молодых ученых факультета естествознания

Минск 2005

УДК 50  
Б748  
ББК 20

## ПРЕДИСЛОВИЕ

Век научно-технической революции устанавливает объем информации каждые 5 лет. В связи с этим современная высшая школа требует качественно нового подхода к учению, в основе которого лежат методы научного отыскания знаний, высокая культура их закрепления, хранения и воспроизведения. Это значит, что учебный процесс в вузе должен сочетаться с активной научной работой самих студентов.

Теория и практика обучения убедительно доказывают, что знания, усвоенные в процессе активной работы, развиваются, переходят в убеждения и становятся основой творческого мышления и практической деятельности. Ссылаясь на учебной, воспитательной и научно-исследовательской работы плодотворно влияет на подготовку специалистов с высшим образованием.

Научные исследования на факультете естествознания БГТУ им. М. Танка осуществляются по разнообразным направлениям под руководством педагогов кафедр. Большинство экспериментальных работ выполняются совместно с институтами Национальной Академии наук Беларуси, другими НИИ и вузами Республики. Иногда студенты, магистры, аспиранты проводят исследования на протяжении ряда лет, получают интересные экспериментальные данные, которые затем оформляются в виде курсовых и дипломных работ, магистрских и кандидатских диссертаций, в для некоторых выбранное в студенческие годы научное направление становится делом жизни.

Отдельные аспекты научной работы студентов, магистров, аспирантов и молодых ученых факультета естествознания отражены в статейах настоящего сборника.

М. Г. Ясовьев

УДК 50  
Б748  
ББК 20

© УИЦ БГТУ, 2005

ISBN 985-435-940-9

Печатается по решению редакционно-издательского совета БГТУ

Редакционная коллегия:  
Доктор геолого-минералогических наук, профессор, декан факультета естествознания БГТУ М. Г. Ясовьев (отв. ред.);  
кандидат биологических наук, доцент, заместитель декана факультета естествознания по научной работе БГТУ Г. А. Писарчик (отв. ред.);  
кандидат сельскохозяйственных наук, доцент, заведующий кафедрой ботаники БГТУ И. Э. Бученов

Рецензенты:

Доктор биологических наук, профессор зам. директора Института генетики и цитологии НАН Беларуси А. И. Гордеев;  
кандидат биологических наук, ведущий научный сотрудник Института генетики и цитологии НАН Беларуси В. И. Лепешинский

Вопросы естествознания : со. науч. ст. студ., магистров, асп., и мол. ученых фак. естествознания / отв. ред.: М. Г. Ясовьев, Г. А. Писарчик. – Мн. : БГТУ, 2005. – 132 с.  
ISBN 985-435-940-9.

В сборнике излагаются экспериментальные данные исследований студентов, магистров, аспирантов и молодых ученых факультета естествознания по актуальным проблемам биологии, географии, химии и психологии. Адресован научным сотрудникам, аспирантам, магистрам и студентам, занимающимся вопросами естествознания.

ЛЕННАЯ за один виток информации затем в ускоренном темпе передается на наземные пункты приема во время сеансов связи со спутником.

Перед человечеством стоитgrave; разные опасности – это истощение в будущем природных ресурсов Земли и затяжение природной среды, которые могут привести к глобальной экологической катастрофе. Запасы полезных ископаемых – нефти, газа, руд, угля – невосполнимы, а без них невозможна само существование цивилизации. Загрязнение же природы может спровоцировать свободную жизнь людей на Земле. В этой ситуации особо важное значение приобретает учет ресурсов и охрана постоянного контроля природного окружения. Прежде всего, это создание службы наблюдения со спутников со спутников способны предотвратить ущерб природе на несколько миллиардов рублей ежегодно. Главные объекты экологической экспедиции – это природные ресурсы и их хозяйственное использование.

Космическая съемка помогает определить размеры и особенности лавиноопасных районов, и тем самым даст материал для предупреждения и прогнозирования схода лавин.

Спутниковое решение принципиально отличается от предшествующего этапа развития метеорологии: она дает возможность видеть всю планету и обновлять информацию несколько раз в сутки, в обработке на современных ЭВМ немногим уступает получению прогнозов и увеличивает степень их точности, оправданности. Задачи решаются лучше, быстрее, эффективнее, чем доступными методами.

В спутниковую эру прогнозы погоды составлялись с помощью данных, полученных на метеостанциях. Это тысячи метеостанций, метеостолов, линий со гидропунктами наблюдения за погодой. Однако они контролируют только 20% поверхности земли. Остаются еще огромные пространства над морями, пустынями и высокогорьями, покрытыми процессы, оказывающие глобальные влияния на погоду в разных частях планеты с появлением искусственных спутников Земли.

Большинство возможностями обладает космическая съемка и в деле наблюдения за тем, как хозяйственная деятельность человека оказывается на состоянии природы, на загрязнении водной и воздушной среды, установить по косвенным признакам изменения.

Авторами работы был собран, проанализирован и обработан материал снимков искусственного спутника Земли, для различных времен года.

Предложены способы использования спутникового мониторинга для задач оценки экологических объектов, что весьма важно для оценки угрожающей защиты населения и безопасности приложения.

Обработаны снимки со спутников по технологиям проведения теплых, холодных фронтов окислами на основании визуальных анализов, а не по барическому рефлексу, что является новым подходом к оценке возникновения опасных природных явлений. На наш взгляд, достоинством спутниковой информации является то, что эта информация, принимаемая с помощью компьютеров, может успешно применяться в школах и гимназиях для анализа и оценки возникновения стихийных бедствий, а также своевременной угрожающей защиты населения и безопасности проживания. Вы-

полнения ряда сельскохозяйственных задач по уборке урожая, защиты растений от стихийных бедствий и многое другое.

#### Литература

1. Ветлов И.Г. Метеорологические исследования с помощью искусственно-созданных спутников Земли. Метеорология и гидрология за 50 лет Советской власти. – Л., 1987.
2. Герман М.А. Спутниковая метеорология – Л., 1975.
3. Исследование природной среды с pilotируемых орбитальных станций – Л., 1972.
4. Кондратьев К.Я. Метеорологические спутники. – Л., 1963.
5. Руководство по использованию спутниковых данных в анализе и прогнозировании погоды. – Л., 1982.
6. Семакин Н.К. Использование космической информации в обучении физической географии – М., 1977.
7. Неструк В.Н. Спутниковый мониторинг в учебном процессе. – Минская школа, 2004.
8. Неструк В.Н., Лапец Е.В. и др. Антропогенная динамика гидроцифров и проблемы сохранения чистоты биологического разнообразия. // Материалы II Респ. науч.-практ. конф. – Минск, 2004.

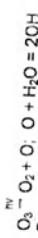
#### ВОДОРОДНАЯ ЭНЕРГЕТИКА И ЭКОЛОГИЯ

НЕСТРУК В.Н., НИКИТИНА Н.И., ПЕТРУСЕВИЧ М.А., КИРИЛЛЮК Ю.П., ПУГАЧ В.В.

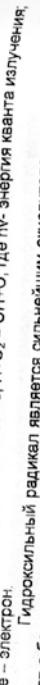
В последнее время появилось много публикаций о том, что переход на водородные энергетостанции снимет все экологические проблемы, но авторы не предстаивают своих доказательств. На наш взгляд, необходимо осуществлять эксплуатацию водородной энергетики для обоснования очищавших воздействий новых технологий на окружающую среду. Большинство биохимических реакций в биосфере связано с участием атомов водорода. Водород является одним из основных компонентов в составе природных и технических веществ.

Первые упоминания о водороде относят к 1756 г., когда Г. Кавендиши с помощью пневматической машины изолировал третий Он получил его путем взаимодействия цинка, олова, или железа с соком или соляной кислотой. В работе Г. Кавендиши «Три статьи о давлении и эксперименты над различными видами воздуха» было установлено, что как «свежий воздух», так и «горючий воздух» (водород) отличаются от обычного воздуха.

Жидкая форма гелия состоит примерно на 2/3 из атомов водорода, на 1/4 из атомов кислорода и всего на 1/10 из атомов углерода. Процессы самодилического аттисферы неравномерно созаны с участием в них гидроксильного радикала OH, состоящего из атомов кислорода и водорода. Этот радикал образуется в верхних слоях атмосферы в очень малой концентрации – менее 10<sup>-9</sup> Млрд., когда под действием ультрафиолетового излучения происходит распад молекул воды на молекулы озона и атом кислорода, который действует с молекулой воды:



Водяною также образовавшее  $\text{OH}$  – радикалов в реакциях горячего фототрассажения воды под действием коротковолнового (100 нм) УФ-излучения.



Гидроксильный радикал является сильнейшим окислителем и взаимодействует с большими количествами органических соединений. Если бы не эта радикальная в ней значительная времена, в свободном состоянии на Земле водород, остававшийся бы в атмосфере, оставил бы в ней значительное количество его содержится в природных газах, в виде влаго-веществ микробиогенами.

В настоящие времена учёными разных стран детально обсуждается вопрос об использовании молекулярного водорода в качестве возмущенного заменителя ископаемых топлив. Это связано с тем, что современная энергетика своей основе является топливной и в значительной степени использует для нужд промышленности транспорта и бытовых целей природные горючие ископаемые – нефть, уголь, газ. Потребности экономики мировое производство энергии должно быть в 10 раз превышать уровень израсходованной энергии в 1950 г. Это немедленно приводит к исчерпанию наиболее удобных и в силу этого наиболее разрабатываемых топливных источников. Кроме того, использование углерододержащих топлив существенно обостряет экологические проблемы и, в первую очередь, такие глобальные, как потепление климата планеты за счёт парникового эффекта, загрязнение атмосферы оксидами азота и серы (проблемы кислотных дождей).

Практически неисчерпаемым источником для получения водорода является использование воды – краине дешёвое сырье. При условии получения водорода из воды энергетика водорода, является замкнутой. Принципиальным является вопрос о способах получения водорода из воды на кислотной и водород существоующие подходы можно классифицировать на термохимический, плазмохимический, термокинетический и фотохимический. Термокинетическое разложение воды предполагает нагрев водяного пара до крайне высоких температур (2300°C) с последующим быстрым охлаждением продуктов термокисла для предотвращения дальнейших реакций. Техническая реализация термокисла для предотвращения поиска небольшой использования очень высокие температуры, доступные лишь в специальных плазмохимических устройствах, либо солнечных панелях.

Нами получены уравнения для оценки образования водяного пара при горении жидкого топлива для диапазона температур от +30 до -30°C. В химический состав жидкого топлива (керосина, бензина) входит углерод (84 – 85%) и водород (15 – 16%). При горении углерод (C), соединяясь с кислородом (O<sub>2</sub>) образует углекислый газ ( $\text{CO}_2$ ), а за счет химической реакции соединения водорода с кислородом  $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$  – водяной пар. При горении килограмма топлива образуется около 1,4 кг водяного пара. Степень дополнительного увлажнения приземного слоя воздуха за счёт горения можно определить количественно по формуле:

$$\Delta x = \frac{1400 \times (\text{Q}_1 + \text{Q}_2)}{S \times h} \quad (1)$$

где  $\Delta x$  — дополнительное увлажнение от горения жидкого топлива в  $\text{г}/\text{м}^2$ ;  $\text{Q}_1, \text{Q}_2$  – количество топлива от наземного транспорта ( $\text{Q}_1$ ) и энергосистемой промышленности ( $\text{Q}_2$ );  $S$  — площадь увлажнения ( $\text{м}^2$ );  $h$  — высота увлажнения ( $\text{м}$ ). Однако в последнее время на практике вычисления выполняются в гектометровых (г/га). Поясним, что парциальное давление водяного пара связано с абсолютной влажностью соотношением:

$$a = 217 \frac{e}{T} \quad (2)$$

где  $e$  — абсолютная влажность воздуха в  $\text{г}/\text{м}^3$ ;  $T$  — температура воздуха. Для диапазона температур от +35 до -30°C формула примет вид:

$$\Delta e = \frac{1750 \times (\text{Q}_1 + \text{Q}_2)}{S \times h} \quad (3)$$

где  $\Delta e$  — дополнительное увлажнение, поступающее в воздушный бассейн от сгорания топлива в гектометрах;  $(\text{Q}_1 + \text{Q}_2)$  — количество сжигаемого топлива от наземного транспорта ( $\text{Q}_1$ ) и энергосистемой промышленности ТЭЦ и ТЭК ( $\text{Q}_2$ ) в килограммах;  $S$  — площадь увлажнения ( $\text{м}^2$ );  $h$  — высота увлажнения ( $\text{м}$ ). Для водородного топлива формула (1) примет следующий вид:

$$\Delta e = \frac{12250 \times (\text{Q}_1 + \text{Q}_2)}{S \times h} \quad (4)$$

На основании приведенных формул 1 и 4 построены nomogramмы для расчета дополнительного увлажнения, образующегося от горения топлива при толщине слоя  $h = 10, 20, 50 \text{ м}$  (рис. 12).

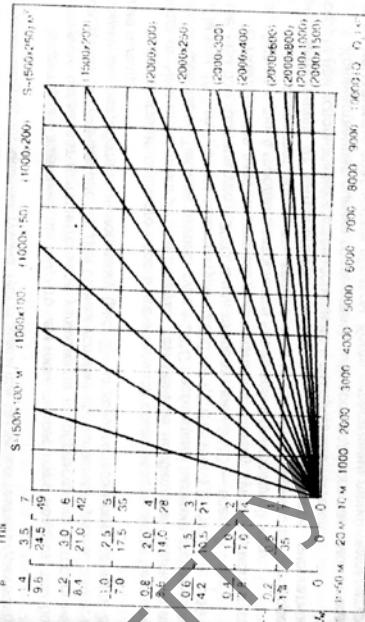


Рис. 1. Номограмма расчета дополнительного увлажнения ( $\Delta x$ ) от горения топлива (в числителе – от жидкого топлива, в знаменателе – от водородных энергосистем)

Мы считаем, что для уменьшения вредного действия антропогенных выбросов от промышленности и транспорта в дальнейшем необходимо возделывать в промышленных городах дома с различной высотой и хорошо продуваемыми дворами. Это будет инцирировать развитие турбулентности воздушных движений. В таких случаях влага уходит в верхние слои атмосферы. Автодороги целесообразно строить с более широким полотном движения, что будет снижать концентрацию антропогенных выбросов, особенно в низкоз местах ландшафта.

## СТРУКТУРА И МОРФОЛОГИЯ КРАЕВЫХ ОБРАЗОВАНИЙ СЕЛЬСКОГО ЛЕДНИКОВОГО КОМПЛЕКСА

### ПАЛЬКОЙЛРИК Д.А.

Краевой ледниковый комплекс представляет собой совокупность закономерно расположенных форм отложений, образовавшихся в краевой зоне ледника. Он состоит из конечной морены, охватывающей край ледника, к которой с внешней стороны прильгает галечники и пески (отложение ледниковых эд), образующие передокный конус с ровной поверхностью, склона наклоненной в сторону от конечной морены (зановоная равнина). С внутренней стороны к конечной морене примыкает понижение с холмистым рельефом, прежде покрытое концом ледника.

В ледниковых долинах, которые называют центральными котловинами, концевыми или языковыми висячими, наиболее пониженная часть представляет собой замкнутую котловину, заполненную севером.

Интерес к этим объектам вызван тем, что к ним приурочены месторождения полезных ископаемых (глины, пески и т. д.) и по ним можно проследить генетическую связь ледникового на территории Беларусь.

Сельский ледниковый комплекс был образован в стадию максимального развилки позднеголоценового на северо-востоке Беларусь в пределах Чашинской равнины. По своему геологическому строению, морфологической выраженности, разнообразию форм рельефа эта система может служить этапом на языкового краевого комплекса.

Граница позднеголоценового морфологического хребта выражена почти на всем участке Сельского краевого комплекса. На востоке она маркируется широтной маргинальной прибрежной южнее д. Поги, затем, поворачивая к югу, по серии меридиональных локонов, в районе п. Шарнево, проходит по восточному борту долины р. Бобр, где к югу от краевых отложений выделяется короткий паклонный залив переходящий в занесенную террасу выделенную по берегам долины р. Бобр, по которой проходил основной сток Тальк-водяной восточной части Сельского района. От долины р. Бобр граница разводьется в западном направлении и в виде серии микротектонических (фестончатых) массивов мелкого круглоголовистого рельфа тянется по маргинальной ложбине на верховья р. Эссы. От верховьев Эссы, по долине которой происходит сток Тальк-водяной в западном направлении, граница разворачивает к северу вдоль правобережья современного русла и от места посвирта р. Эссы на запад уходит на север, простираясь вдоль западного борта котловиной оз. Лукоцкого (восточнее д.

Столбцы и восточный склон Лукоцкской возвышенности [2].

Краевые образования образуют холмисто-грядовой рельеф. На границе предельного распространения максимальной (орианской) стадии посоветского следования краевые образования в виде боковых морен выражаются в восточном и западном секторах. Естественные линии нахождения во 2-м секторе номограммы, то обозначение тумана, снега и густой дымки исключается.

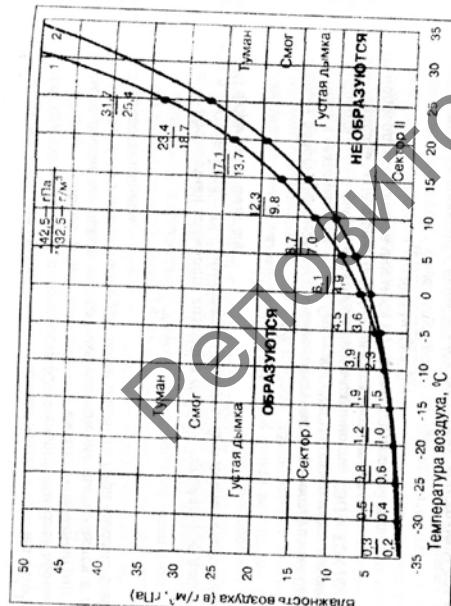


Рис. 2. Количества водяного пара при (кривая-1,  $g/m^3$ ), (кривая-2,  $g/m^3$ ), (пунктир дымки) при различных температурах воздуха смещения воздуха, образования тумана, густой дымки (при различиях температур воздуха

шее влияние оказывает дополнительное увлажнение на образование антропогенных снегов, дымок и туманов (рис. 2). Для оценки условий образования тумана, снега, густой дымки мы разработали номограмму (рис. 2), из которой возможно сделать следующие выводы:

1. Конденсация водяного пара в значительной степени зависит от температуры воздуха. Чем ниже температура воздуха, тем меньше необходимо водяного пара для его конденсации. Так, при температуре  $+20^\circ C$  необходимо наличие водяного пара  $23.4 \text{ г/л}$  или  $18.7 \text{ г/л}$ , а при температуре  $-20^\circ C$  —  $1.2 \text{ г/л}$  или  $1.0 \text{ г/л}^3$ , т. е. в 19 раз меньше, чем при температуре  $+20^\circ C$ , а при температуре  $-30^\circ C$  — всего  $0.4 \text{ г/л}$ .

2. Номограмма дает наглядные представления, почему туманы, снеги, густые дымки, обычные дни в городах повторяются чаще, чем в пригородной зоне, улицах, автострадах от антропогенных выбросов промышленности, энергетики и транспорта при использовании углеводородного и водородного топлива.

3. Количественная оценка последствий выбросов водяного пара может оцениваться по номограмме следующим образом. Когда пересечение линий температуры и предполагаемых выбросов водяного пара попадают в 1-й сектор, то образование тумана, снега, густых дымок при слабых и штильных значениях ветра имеет большую вероятность. Если пересечение линий находится во 2-м секторе номограммы, то обозначение тумана, снега и густой дымки исключается.

Научное издание

**ВОПРОСЫ ЕСТЕСТВОЗНАНИЯ**

Сборник научных статей  
студентов, аспирантов  
и молодых ученых факультета естествознания

Качество иллюстраций соответствует качеству  
представляемых с оригиналов

Корректор В. Э. Гаманович  
Ответственный за выпуск И. Э. Бученков

Подписано в печать 14.02.05. Формат 60x84 1/16. Бумага офсетная. Гарнитура Arial.  
Печать офсетная. Усл. л. 7,7. Уч.-изд. л. 12,4. Тираж 100 экз. Заказ 101.

Издатель и полиграфическое исполнение:  
Учреждение образования «Белорусский государственный педагогический университет  
имени Максимилиана Танка»,  
Ли № 02330/0133003 от 01.04.04,  
Ли № 02330/0056897 от 30.04.04,  
220050, Минск, Советская, 16.