

Физические и химические
явления



Подготовила
Учитель химии
МОУ «Вольновская школа»
Алимова Эльвие Назимовна

2015

г.

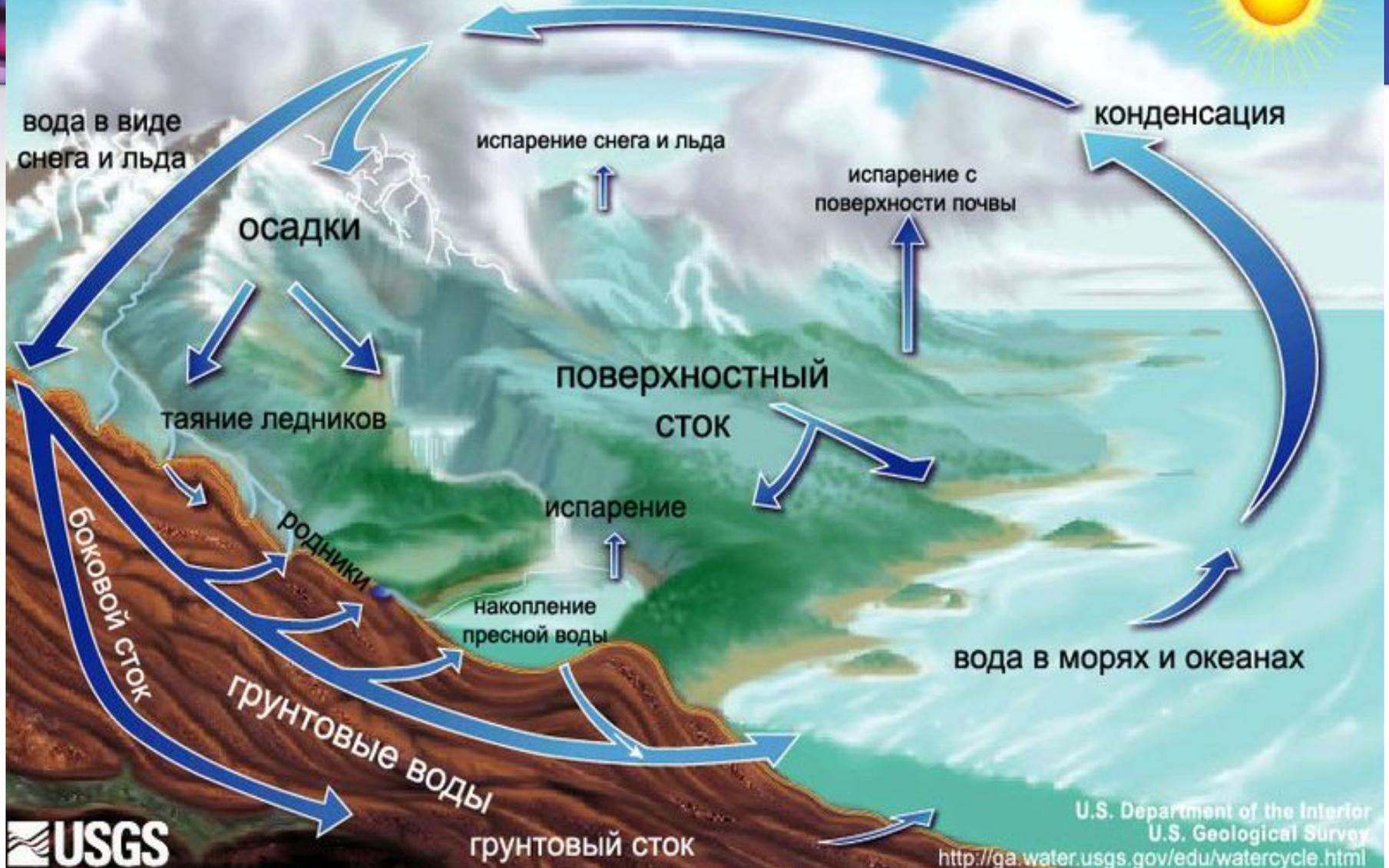


«Своей волшебной палочкой она прикоснулась ко всем, ^{«>>»} кто был во дворце (кроме короля и королевы). А там были придворные, фрейлины, гувернантки, горничные, дворецкие, повара, поварята, скороходы, солдаты дворцовой стражи, привратники, пажи и лакеи. Дотронулась она своей палочкой и до лошадей на королевской конюшне, и до конюхов, которые расчесывали лошадям хвосты. Дотронулась до больших дворцовых псов и до маленькой кудрявой собачки, по прозвищу Пуфф, которая лежала у ног спящей принцессы. И сейчас же все, кого коснулась волшебная палочка феи, заснули. Заснули ровно на сто лет, чтобы проснуться вместе со своей хозяйкой и служить ей, как служили прежде. Заснули даже куропатки и фазаны, которые поджаривались на огне. Заснул вертел, на котором они вертелись. Заснул огонь, который их поджаривал.

И все это случилось в одно-единое мгновение. Феи знают свое дело: взмах палочки — и готово!» . Шарль Перро «Спящая красавица»



Круговорот воды в природе





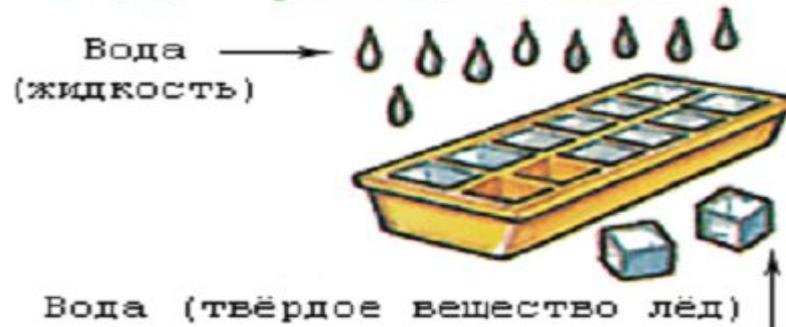
Агрегатные состояния воды

Твердое

Жидкое

Газообразное

Превращение жидкой воды
в лёд - физическое явление



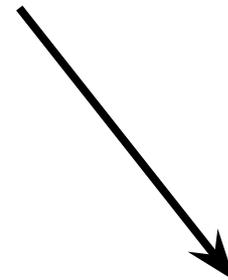
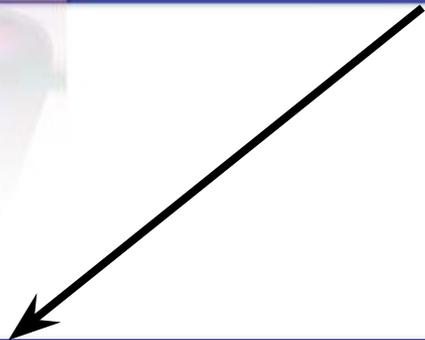
Химическое явление

Образование "ржавчины" на железе - химическая реакция





Явления

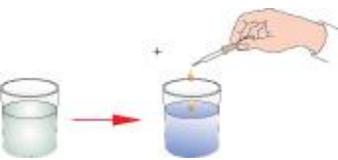


Физические
(изменение агрегатное
состояние)

Химические
(образуется новое
вещество)

Признаки химических реакций:

Изменение
цвета
исходного
вещества



Изменение
вкуса
исходного
вещества



Выпадение
осадка



Выделение
газа



Появление
запаха





Лабораторная работа №3

Примеры физических и химических явлений

Проделайте следующие опыты:

- 1. В пробирку налейте 1-2 мл раствора карбоната натрия и долейте 1-2 мл раствора соляной кислоты. Что наблюдаете? Какое явление Вы наблюдали?
- 2. К 1-2 мл раствора хлорида бария прилейте 1-2 мл раствора серной кислоты. Опишите, что Вы видите? Какое явление Вы наблюдали?
- 3. К раствору 1-2 мл гидроксида натрия добавьте 1-2 капли фенолфталеина. Какое окрашивание происходит?



Определить, на каком рисунке изображено физическое явление, а на каком – химическое



Ржавление железа



Замерзание воды



Горение бензина



Скисание молока



Образование инея



Горение свечи



Тухлые яйца



Кипение воды



Игра «Определи явление»

- Ржавление железа, замерзание воды, горение бензина, плавление алюминия, скисание молока, выпаривание, горение древесины, плавление сахара, фильтрование, образование инея, образование зеленого налета на медных предметах



Игра « Снежный ком »

- На каждом ряду на первой парте лежит лист с заданием – определить тип явления, выписать букву, соответствующую правильному ответу . Ученик, который заканчивает последним, читает вслух фразу – признак химической реакции.



Задание для 1 парты

№	Явления	Физич.	Химич.	Ответ
1	Горение свечи	а	в	
2	Сушка белья	ы	с	
3	Ржавление железа	б	д	
4	Испарение воды	е	в	
5	Протухание яйца	г	л	
6	Таяние льда	е	д	
7	Плавление свечи	н	у	
8	Гниение древесины	к	и	
9	Образование инея	е	н	
10	Горение дров	о	т	



Продолжения задания для 1 парты (команды)

№	Явления	Физич.	Химич.	Ответ
11	Ковка металла	е	р	
12	Образование тумана	п	с	
13	Почернение серебряной ложки	е	л	
14	Действие уксуса на соду	к	а	
15	Образование снежинок	и	р	
16	Изгибание стеклянной трубки	с	ф	
17	Прокисание сока	х	в	
18	Скисание молока	у	е	
19	Свечение электрической лампочки	т	ч	
20	Квашение капусты	ш	а	



Задание для 2 парты

№	Явления	Физич.	Химич.	Ответ
1	Горение свечи	н	о	
2	Сушка белья	б	и	
3	Ржавление железа	у	р	
4	Испарение воды	а	л	
5	Протухание яйца	т	з	
6	Таяние льда	о	д	
7	Плавление свечи	в	и	
8	Гниение древесины	з	а	
9	Образование инея	н	ю	



Продолжения задания для 2 парты (команды)

№	Явления	Физич.	Химич.	Ответ
10	Горение дров	в	и	
11	Ковка металла	е	к	
12	Образование тумана	о	м	
13	Почернение серебряной ложки	а	с	
14	Действие уксуса на соду	н	а	
15	Образование снежинок	д	ю	
16	Скисание молока	ы	к	
17	Квашение капусты	м	а	



Задание для 3 парты

№	Явления	Физич.	Химич.	Ответ
1	Горение свечи	к	и	
2	Сушка белья	з	а	
3	Ржавление железа	у	м	
4	Испарение воды	е	с	
5	Протухание яйца	ы	н	
6	Таяние льда	е	ф	
7	Плавление свечи	н	и	
8	Гниение древесины	б	и	



Продолжения задания для 3 парты (команды)

№	Явления	Физич.	Химич.	Ответ
9	Образование инея	е	ц	
10	Горение дров	ю	з	
11	Ковка металла	а	б	
12	Образование тумана	п	о	
13	Почернение серебряной ложки	с	а	
14	Образование снежинок	х	и	
15	Изгибание стеклянной трубки	а	т	
16	Действие уксуса на соду	?	.	

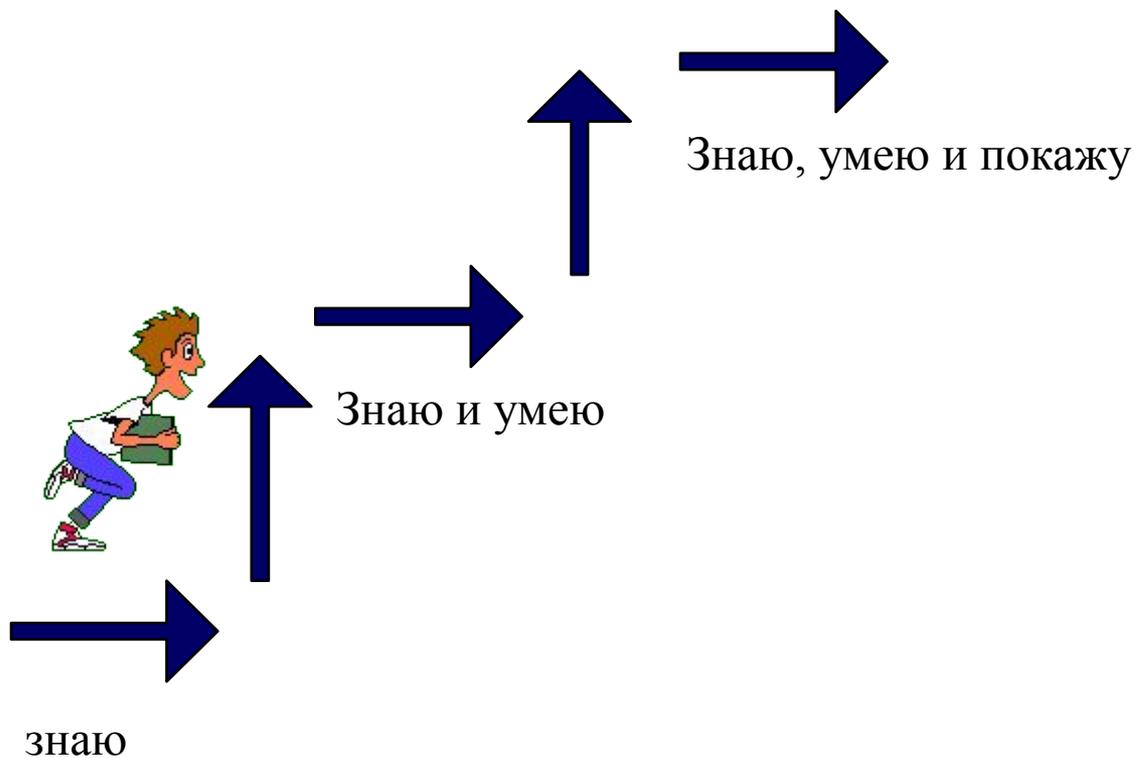


Ответы:

- 1 команда: выделение тепла и света
- 2 команда: образование осадка
- 3 команда: изменение запаха



Лестница успеха





Домашнее задание:

- § 6, выполнить задания № 2 на стр.24



Использованные источники:

- <http://www.stihi.ru/2013/04/16/820> - свеча
- https://ru.wikipedia.org/wiki/https://ru.wikipedia.org/wiki/Круговорот_воды_в_природе# круговорот воды в природе
- <http://www.syl.ru/article/132099/pochemu-temperatura-kipeniya-vodyi-v-razlichnyih-usloviyah-raznaya> кипение воды
- <http://www.verstov.info/articles/youmail/20867-chem-nas-kormyat.html> тухлые яйца
- http://www.bankoboev.ru/oboi_inei_na_listyah.b.htm образование инея
- <https://otvet.mail.ru/question/85953269> скисание молока
- <http://po4emu.ru/index.php?id=361> горение бензина
- http://altermed.com.ua/lib_1778-8514.html - замерзание воды