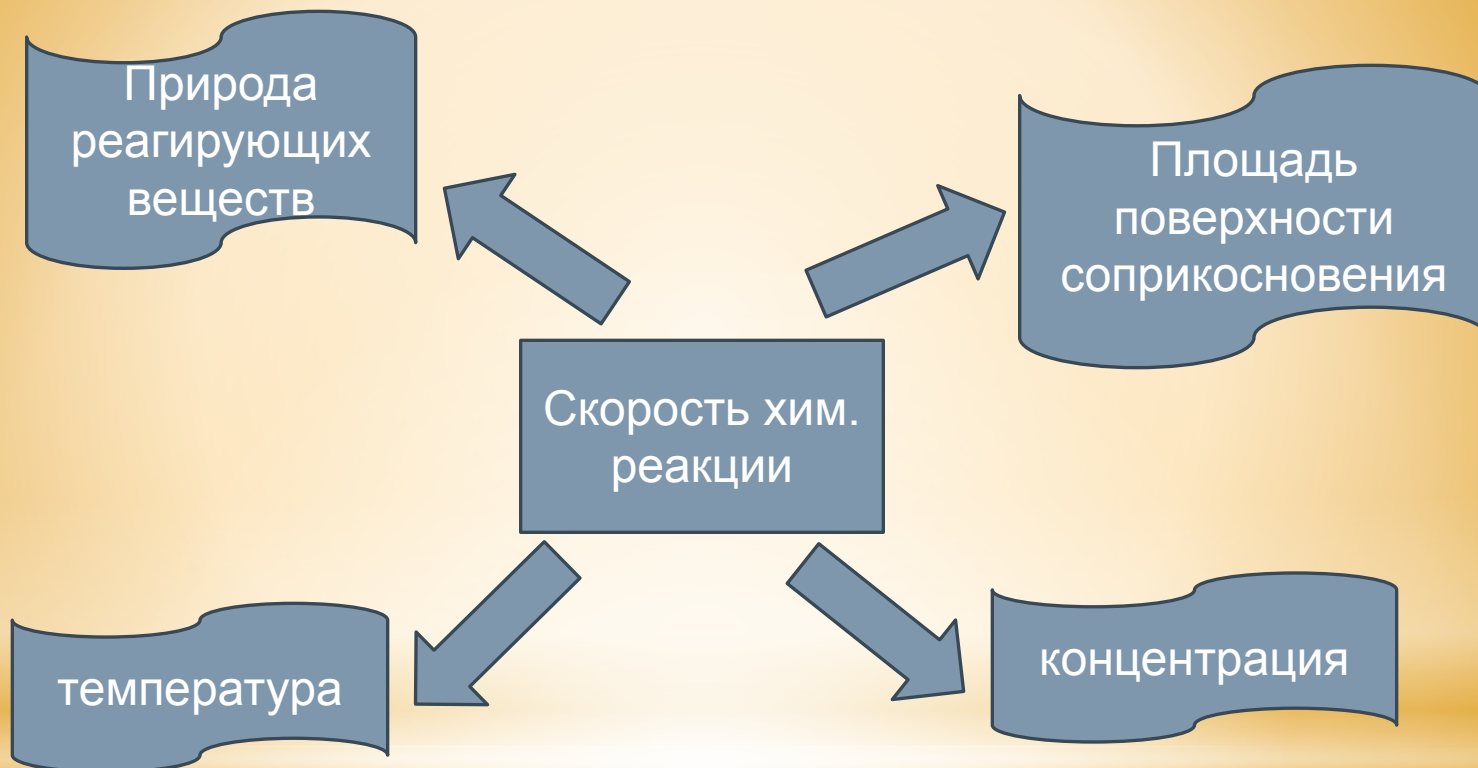


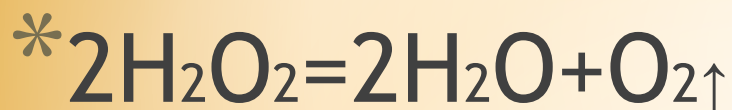
***Катализ и катализаторы**

- * - Что такое скорость химической реакции и в чем она измеряется?
- * - Какие реакции называются гомогенными, гетерогенными.
- * - От каких факторов зависит скорость химических реакций?
- * - Сформулируйте правило Вант-Гоффа.

Актуализация знаний



***Составим
кластер**



* - Почему мы наблюдаем такое быстрое увеличение скорости реакции? Имеют ли место в данном опыте вышеизученные факторы, влияющие на скорость реакции?

* разложение перекиси водорода

*Оксид марганца ускоряет разложение перекиси. Следовательно, есть еще один фактор, влияющий на скорость химических реакций.

*Вещества, которые изменяют скорость химической реакции, оставаясь к концу ее неизменными, называются *катализаторами*

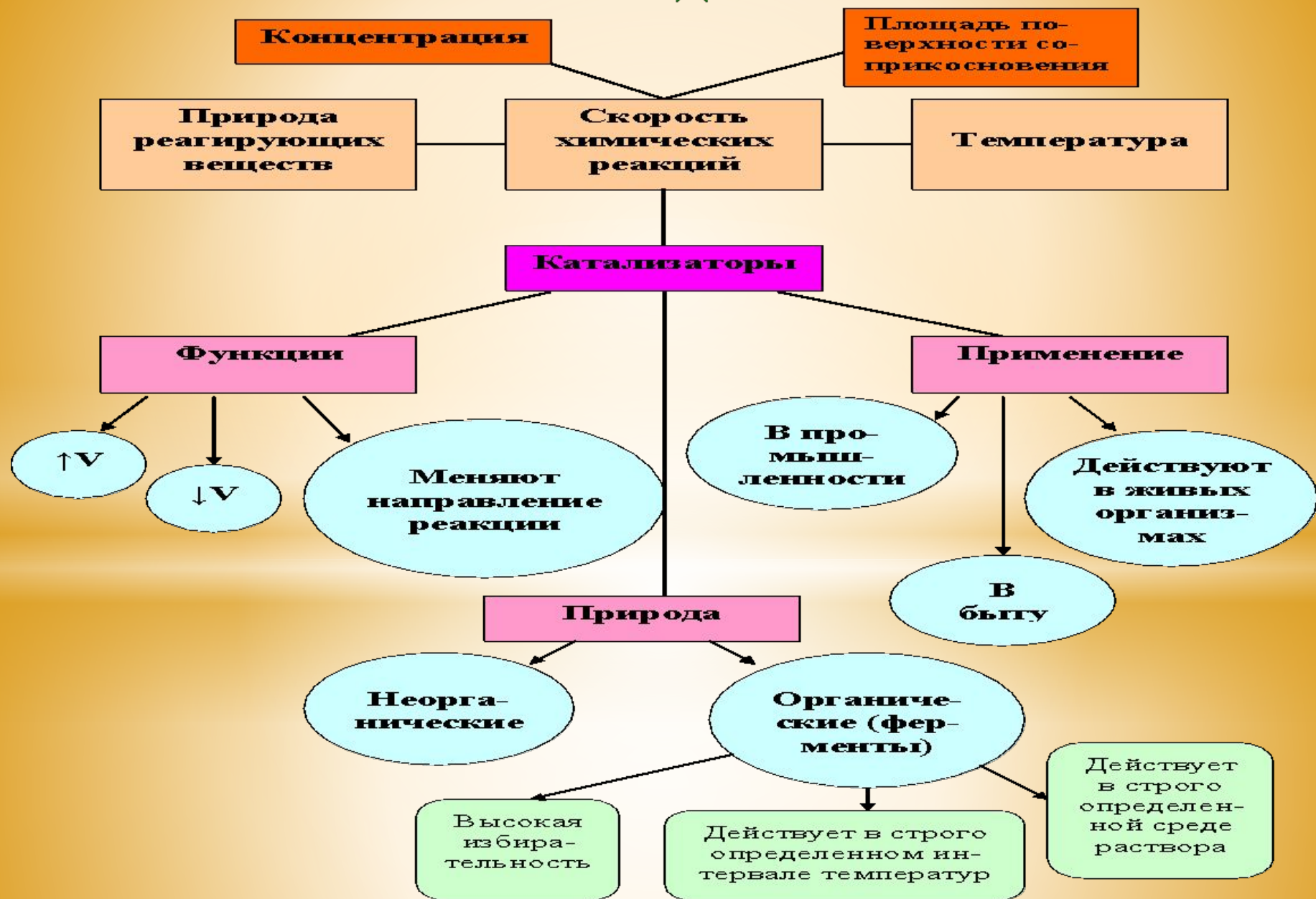
***гипотеза**

- *Тема: Катализ и катализаторы.
- *Цели: Научиться формулировать основные понятия темы; классифицировать катализаторы согласно схеме; изучить особенности и применение катализаторов.
- *Задача: Познакомиться с текстом; используя новую информацию, достроить кластер и презентовать его.

***тема, цели и задача
урока**



КЛАСТЕР НА СТАДИИ РЕФЛЕКСИИ.



- * - Что такое катализ, катализаторы?
- * - Какие функции катализаторов Вам известны?
- * - Что такое ингибиторы?
- * - Что такое энзимы?
- * - В лаборатории окислить жиры и углеводы удастся при температуре около 500 °С. А в организмах животных они окисляются уже при температуре около 40 °С. Чем это можно объяснить?
- * - Почему при использовании порошков, содержащих ферменты, белье следует замачивать, а не кипятить?

***обобщение**

задание на дом: §15 (стр.132-136), упр.6-9