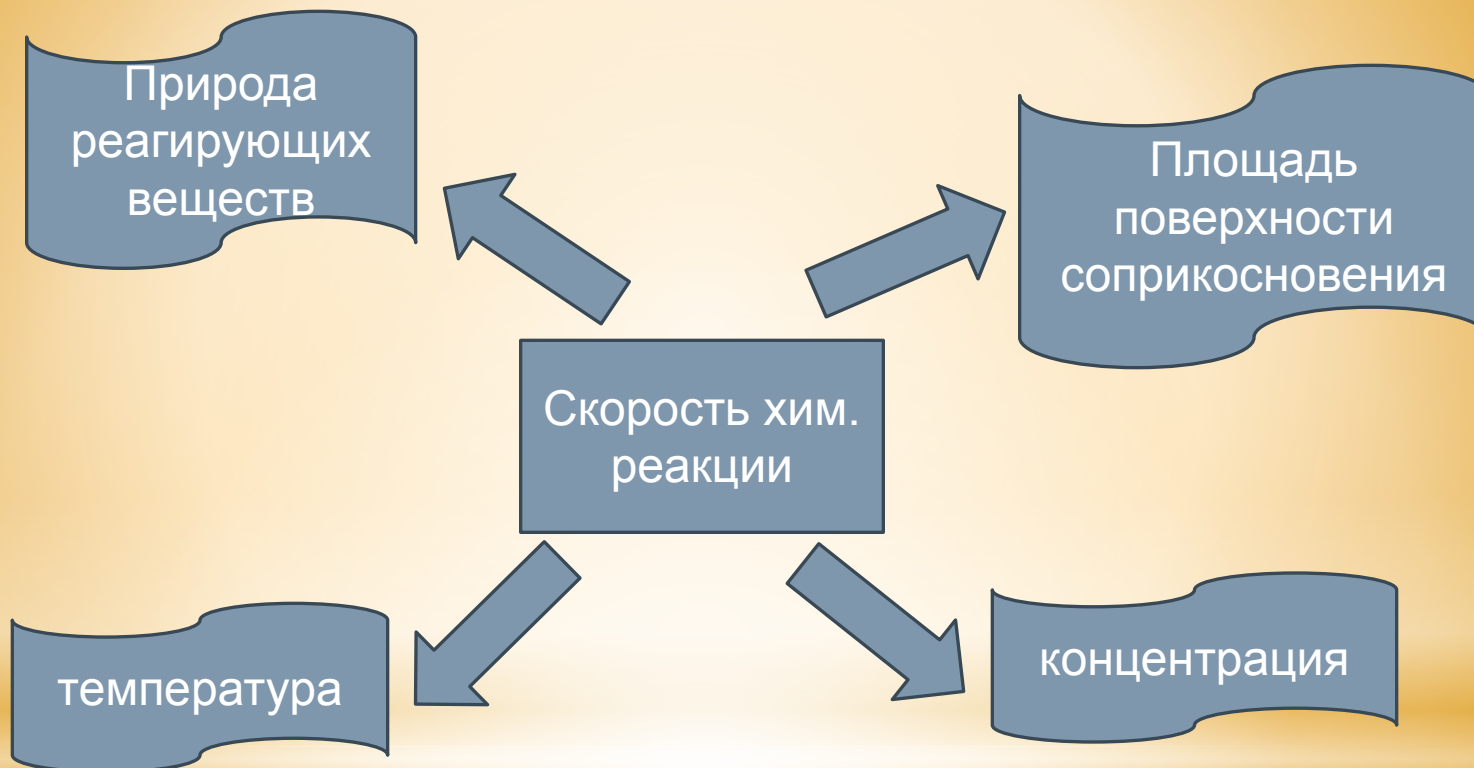


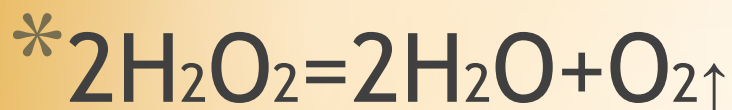
# \* Катализ и катализаторы

- \* - 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*

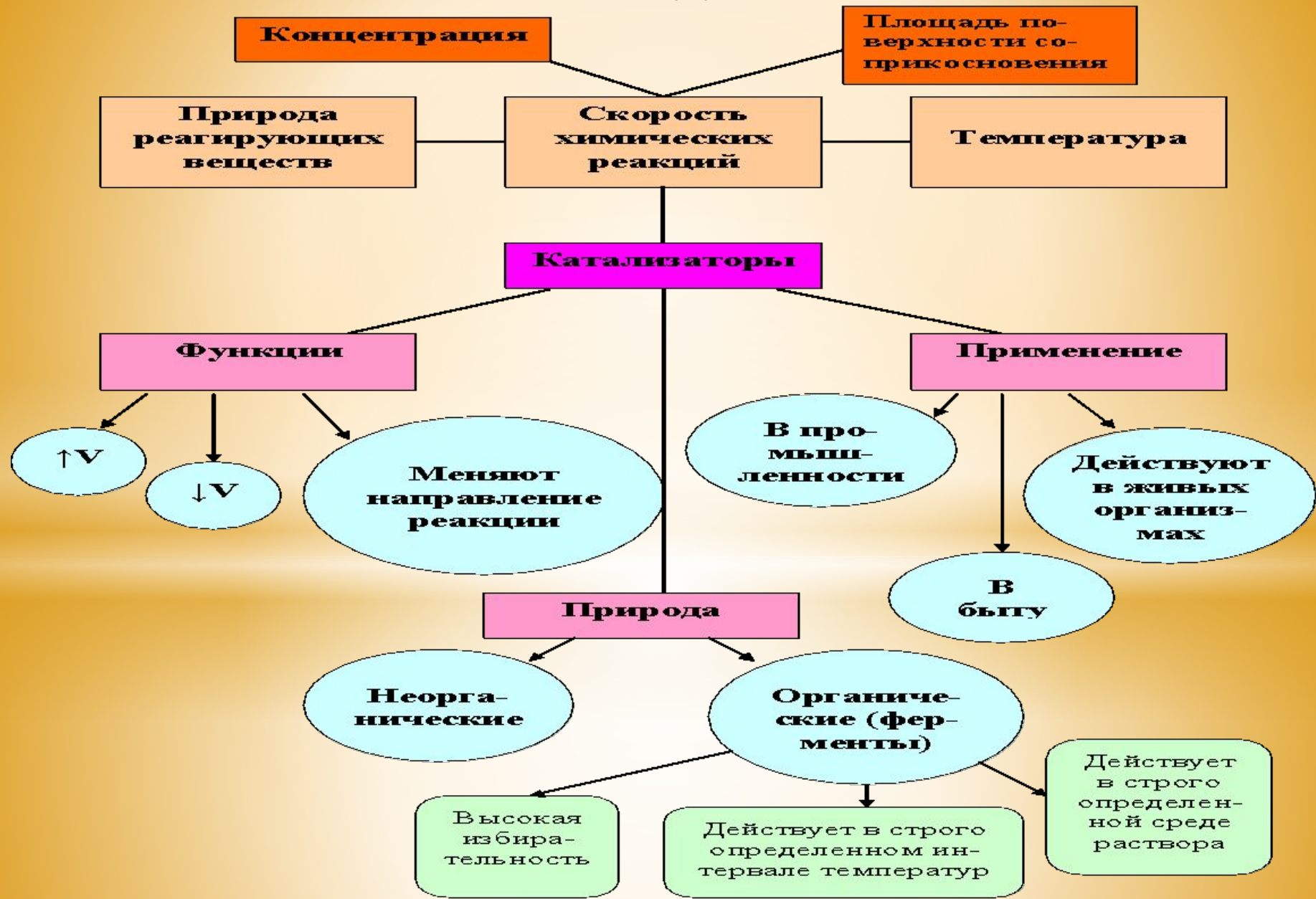
\* **гипотеза**

- \*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 удается 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