

ВОДОРОД. Строение, свойства, получение, именение.



Водород



Строение
атома

1

H

+1

1s



Химические

свойства:

Химические свойства:

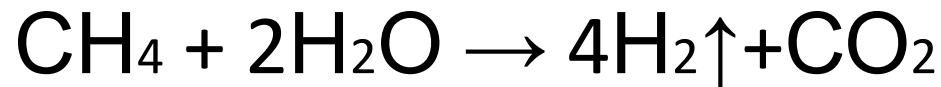


Поэтому его называют водородом.
Водород реагирует с металлами в

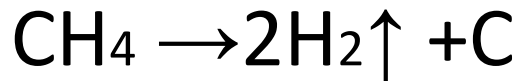


Получение водорода в промышленности

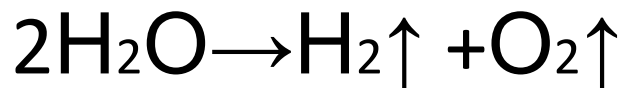
- В основном получают из природного газа путем конверсии (превращения) под действием водяных паров и катализатора:



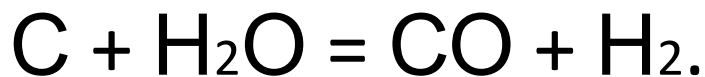
- Нагревание:



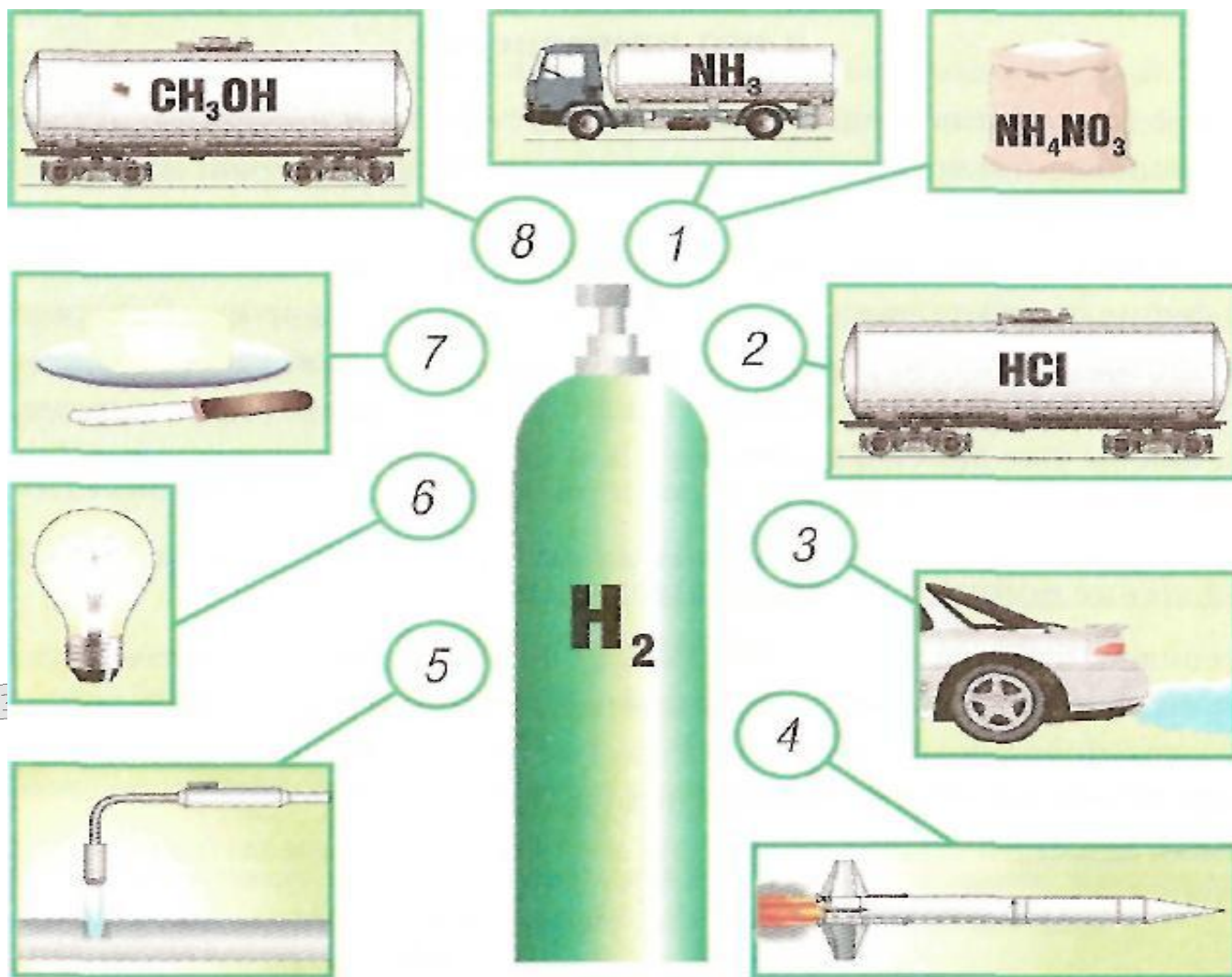
- Разложение воды под действием электрического тока:



- В промышленности водород получают, пропуская водяные пары над раскаленным углем:

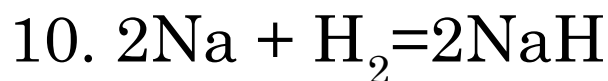
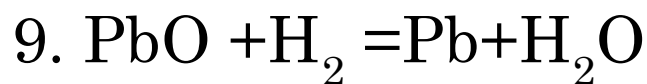
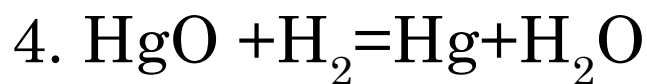
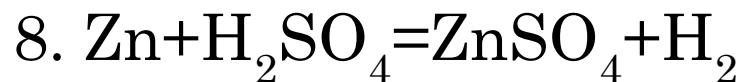
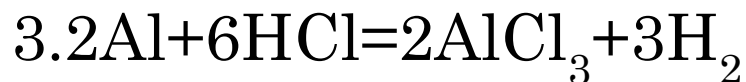
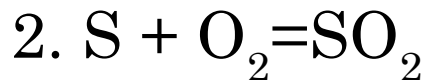
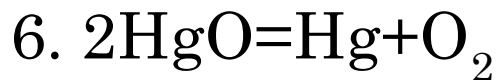
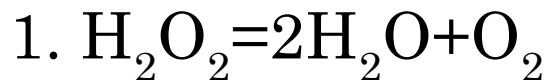


Применение водорода



Допиши химические реакции и укажи

ИХ ТИП:



Домашнее задание

Прг. 17, упр. 4 (письменно)

