

6. Молекулярный водород – один из источников энергии. Но в природе его очень мало, приходится получать специально. Водород образуется при взаимодействии воды с различными веществами. Для каждого из приведённых ниже веществ определите, сколько молей водорода образуется при реакции моля вещества с избытком воды.

$$\nu(\text{Li}) = 1 \qquad \nu(\text{H}_2) =$$

$$\nu(\text{LiH}) = 1 \qquad \nu(\text{H}_2) =$$

$$\nu(\text{Ca}) = 1 \qquad \nu(\text{H}_2) =$$

$$\nu(\text{CH}_4) = 1 \qquad \nu(\text{H}_2) =$$

Какое из этих веществ даст наибольший объём водорода в расчёте на 1 г вещества?

Ответ.

$$\nu(\text{Li}) = 1 \qquad \nu(\text{H}_2) = 0,5$$

$$\nu(\text{LiH}) = 1 \qquad \nu(\text{H}_2) = 1$$

$$\nu(\text{Ca}) = 1 \qquad \nu(\text{H}_2) = 1$$

$$\nu(\text{CH}_4) = 1 \qquad \nu(\text{H}_2) = 4 \text{ (принимать также ответ 3)}$$

CH_4

5 баллов – по 1 баллу за каждый ответ

