



Вада

H_2O – аксід вадароду



Састаў

$M_r(H_2O) = 2 \cdot A_r(H) + A_r(O) = 2 \cdot 1 + 16 = 18$

Фізічныя ўласцівасці



**АГРЭГАТНЫ
СТАН**

Запоўні табліцу:

ФОРМУЛА	МАЛЕКУЛЯРНАЯ МАСА	Агрэгатны стан пры пакаёвай тэмпературы	Тэмпература замярзання	Тэмпература кіпення	Шчыльнасць пры 4°C	Шчыльнасць лёду

В

Г

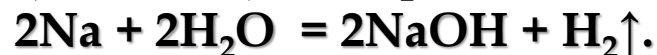
Ц



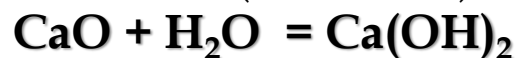


Хімічныя ўласцівасці

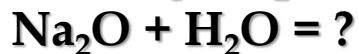
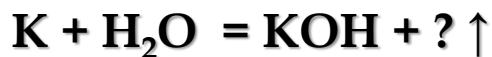
Вада – хімічна **актыўнае** рэчыва. Пры звычайных умовах яна рэагуе з найбольш актыўнымі металамі. Прадуктамі рэакцыі з'яўляюцца растваральныя асновы (шчолачы) і вадарод.



У выніку ўзаемадзеяння вады з аксідамі актыўных металаў таксама ўтвараюцца растваральныя асновы (шчолачы).



РАШЫ САМАСАТОЙНА:



Нягашаная вапна (CaO) – універсальны матэрыял, які выкарыстоўваецца для вытворчасці разнастайных будаўнічых матэрыялаў, напрыклад, сілікатнай цэглы. У прамысловасці нягашаную вапну атрымоўваюць тэрмічным раскладаннем вапняку, які складаецца пераважна з CaCO_3 .

Пры ўзаемадзеянні з вадой нягашаная вапна пераўтвараецца ў гашаную. Пры гэтым адбываецца бурная рэакцыя з выдзяленнем цяпла – вада фактычна закіпае.

1. Састаўце ўраўненні хімічных рэакцый, якія пералічаны ў гэтым спісе. Укажыце іх тып.
2. Дзе прымяняецца гашаная вапна? Якія меры перасцярогі неабходна выконваць пры яе прыгатаванні ў хатніх умовах?

