Основные и кислотные оксиды

А. Отметь правильные ответы крестиками.

Осно́вные оксиды – это оксиды, которые:

1) реагируют с основаниями. ☐
2) реагируют с кислотами. ☐
3) соответствуют какому-нибудь определенному гидроксиду. ☐
4) реагируют с водой, образуя щелочной раствор. ☐
5) легко растворяются в воде. ☐

Б. К нижеперечисленным основным оксидам запиши формулы соответствующих гидроксидов.

1) Li_2O _____
   MnO _____
   CaO _____

2) Cr_2O_3 _____
   Cu_2O _____
   CrO _____

В. Отметь правильные ответы крестиками.

Кислотные оксиды – это оксиды, которые:

1) реагируют с основаниями. ☐
2) реагируют с кислотами. ☐
3) соответствуют какой-нибудь определенной кислоте. ☐
4) (в большинстве случаев) реагируют с водой, в качестве продукта образуя кислоту. ☐

Г. К нижеперечисленным кислотным оксидам запиши формулы соответствующих кислот (смотри таблицу кислот на стр. 44).

SO_2 _____
CO_2 _____
SO_3 _____
P_4O_{10} _____
SiO_2 _____
N_2O_5 _____

Д. Выбери и впиши правильный ответ.

кислотным, нейтральным, основным, сильнокислотным, сильноосновным

1) Большинство оксидов металлов относятся к _____
2) Большинство оксидов неметаллов относятся к _____
3) Оксиды щелочных и щелочно-земельных металлов относятся к _____

Е. Какие из следующих оксидов являются основными, а какие – кислотными (отметь их соответственно буквами *ОО* или *КО*)?

1) Na_2O _____ SO_2 _____ CaO _____
   P_4O_{10} _____ SiO_2 _____ CrO _____
2) BaO _____ Br_2O _____ CO_2 _____
   Li_2O _____ N_2O_5 _____ FeO _____

LIVEWORKSHEETS