

Прочитайте следующий текст и выполните задания 5—7.

Сульфат меди(II) (CuSO_4) — важнейшая из солей меди. Кристаллогидрат сульфата меди(II) называют медным купоросом. В сельском хозяйстве медный купорос применяется как антисептик, фунгицид и медно-серное удобрение. В промышленности эту соль применяют в производстве ацетатного волокна, а также используют в качестве фиксатора окраски и консерванта. Сульфат меди(II) в промышленности получают различными способами, например растворением оксида меди(II) (CuO) в серной кислоте (H_2SO_4). Эта соль часто служит исходным сырьём для получения других соединений, например гидроксида меди(II) ($\text{Cu}(\text{OH})_2$). Для водного раствора сульфата меди(II) возможна реакция с металлами активнее меди, например с цинком. Сульфат меди(II) является соединением с умеренной токсичностью. Однако работать с порошком или пудрой сульфата меди(II) следует осторожно, не допуская их пыли.

Сложные неорганические вещества можно классифицировать по четырём группам, как показано на схеме. В эту схему для каждой из четырёх групп *впишите* по одной химической формуле веществ из числа тех, о которых говорится в приведённом тексте.

Сложные вещества

оксид	основание	кислота	соль
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

Химические формулы запишите в таблицу в следующем формате: $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$.