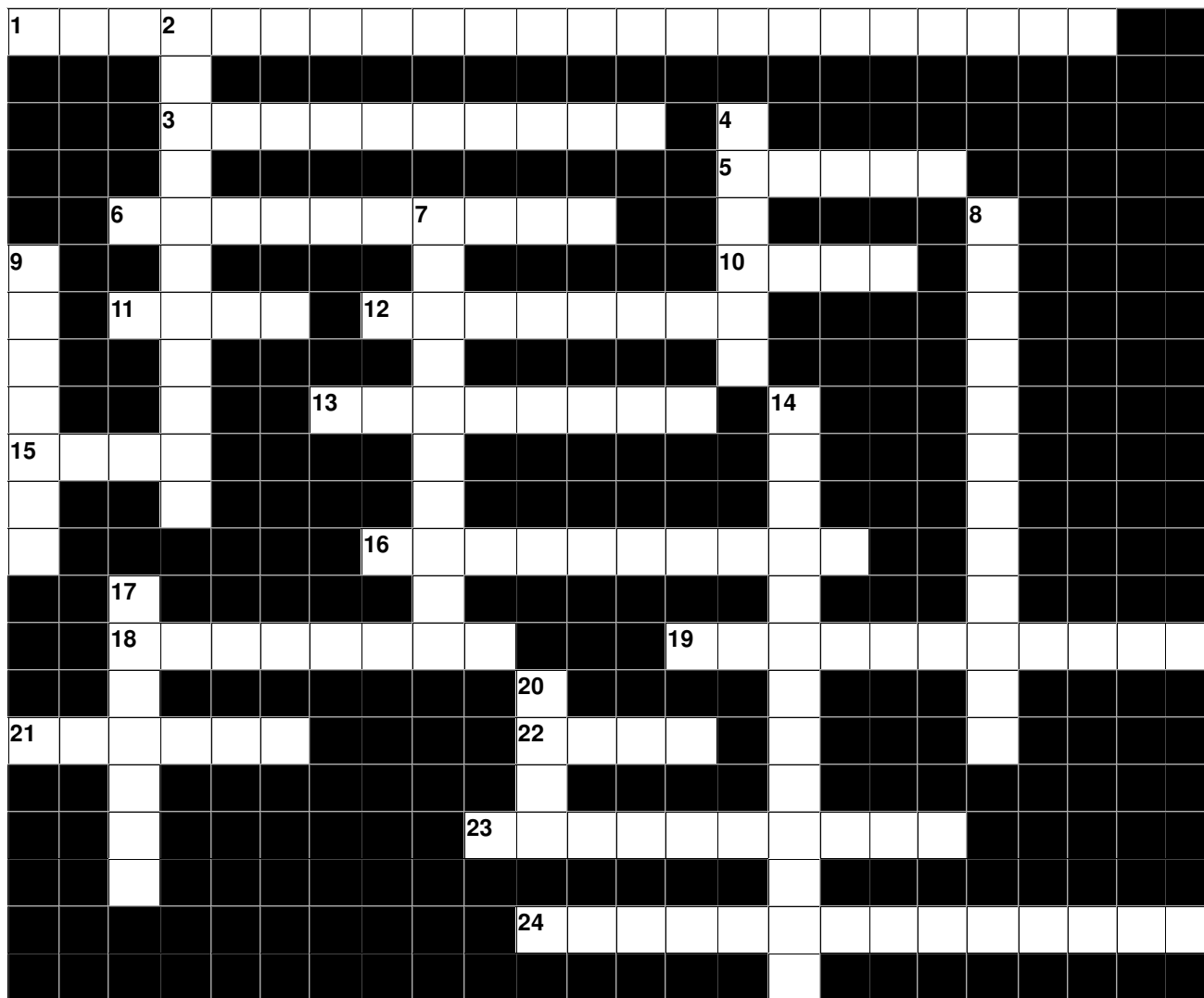


СТРОЕНИЕ ВЕЩЕСТВ (неорганическая химия)

КРОССВОРД



По горизонтали:

- 1 Свойство атомов химических элементов оттягивать в соединении к себе общие электронные пары
- 3 Так как в периоде заряды ядер атомов увеличиваются, а радиусы их уменьшаются, то электроотрицательность атомов
- 5 Отрицательно заряженный электрод
- 6 Вещество, раствор или расплав которого проводит электрический ток
- 10 Заряженные частицы, в которые превращаются атомы в результате отдачи или присоединения электронов
- 11 Положительно заряженный электрод
- 12 Какой элемент поддерживает горение и дыхание?
- 13 Как называют молекулы, имеющие электрические полюса?
- 15 Источник для получения металлов в промышленности
- 16 Как называется ковалентная связь, в которой общие электронные пары находятся на равном удалении от ядер атомов?
- 18 Мягкий металл, редко применяющийся в промышленности в чистом виде.
- 19 Свойство атома удерживать в соединении определённое число других атомов за счет образования общих электронных пар
- 21 Ионы, движущиеся в электрическом поле к аноду
- 22 Сколько электронов содержится на внешнем электронном слое атома любого щелочного металла?
- 23 Вещества, представляющие собой соединение оксидов с водой
- 24 Как называются частицы, отдающие электроны?

По вертикали:

- 2 Как называется химическая связь, обусловленная образованием общих электронных пар?
- 4 Сложные вещества, в состав которых входят атомы двух химических элементов, один из которых кислород
- 7 Как называются частицы, принимающие электроны?
- 8 Как называются атомы с распаренными электронами?
- 9 Неметалл, сравнительно легко окисляет щелочные металлы
- 14 Как называется связь между ионами металла и свободными электронами?
- 17 Ионы, перемещающиеся в электрическом поле к катоду
- 20 Сложные вещества, в состав которых входят катионы металлов и анионы кислотных остатков