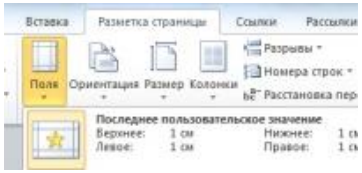
Практическая работа № 4

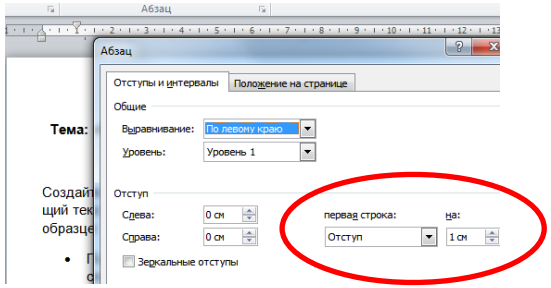
Тема: «Работа в текстовом редакторе с таблицами»

Создайте в текстовом редакторе документ и напишите в нём следующий текст, точно воспроизведя всё оформление текста, имеющееся в образце:

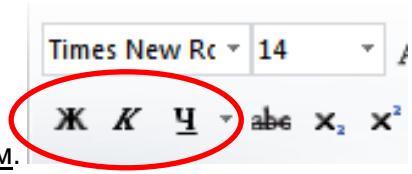
- Поля документа по 2 см (слева, справа, снизу, сверху):



- Данный текст должен быть написан шрифтом размером **14 пунктов**.
- Основной текст выровнен по ширине, и первая строка абзаца имеет отступ в **1см**.



- **Расстановка переносов** в тексте автоматическая.
- В тексте есть слова**, выделенные жирным шрифтом**, *курсивом*



- и <u>подчеркиванием</u>.
- При этом допустимо, чтобы ширина Вашего текста отличалась от ширины текста в образце, поскольку ширина текста зависит от размера страницы и полей. В этом случае разбиение текста на строки должно соответствовать стандартной ширине абзаца.
- Текст сохраните в файле с именем **132.docx в своей папке на диске.**

Образец оформления текста:

Йод – пятьдесят третий элемент Периодической таблицы. Обозначение – **I** от латинского *«iodum»*. Расположен в пятом периоде, **VIIA группе**. Относится к неметаллам. Заряд ядра равен 53.

Йод относится к редким (рассеянным) элементам, однако в природе его все-таки можно встретить в свободном состоянии в виде минерала (термальные источники вулкана Везувия). Значительное количество йода содержится в <u>морской воде</u> в виде солей йодидов или <u>в земной коре</u> в составе нефтяных буровых вод.

В виде простого вещества йод представляет собой **кристаллы** *черно-серого* (*темно-фиолетового*) цвета с металлическим блеском и резким запахом. Пары йода, так же, как и его растворы в органических растворителях, окрашены в фиолетовый цвет.

Относительная атомная масса безразмерна и обозначается $\mathbf{A_r}$ (индекс *«r»* — начальная буква английского слова *relative*, что в переводе означает *«относительный»*).

В свободном состоянии йод существует в виде двухатомных молекул $\mathbf{I_2}$. Приведем некоторые свойства, характеризующие атом и молекулу йода:

Энергия ионизации атома, эВ	**10,45**
Относительная электроотрицательность	**2,66**
Радиус атома, нм	**0,136**