Приложение 8.

**Физминутка – «химический» офтальмотренажер**

*(проговаривает учитель, обучающиеся выполняют действия)*

 Сядьте поудобнее. Закройте глаза.

 Откройте глаза и найдите взглядом в электрохимическом ряду напряжений металлов литий (ряд напряжений находится над доской). Это единственный металл, который при обычных условиях реагирует с азотом. А теперь посмотрите на кончик своего носа.

 Закройте глаза.

 Откройте глаза и посмотрите, не поворачивая головы, за окно, выберите вершину самой дальней сопки, посмотрите на нее. Там, как и у нас в кабинете, в воздухе содержится кислород и во время грозы он легко реагирует с азотом, образуя оксид азота (II). Это одна из самых известных эндотермических реакций в химии. А теперь посмотрите на кончик своего носа.

 Закройте глаза.

 Откройте глаза и, не поворачивая головы, отыщите взглядом в таблице Менделеева (в кабинете на стене справа от детей) водород. При нагревании, повышенном давлении и участии катализатора азот реагирует с водородом, образуя летучее водородное соединение – аммиак. Формула аммиака – NН3. «Напишите» эту формулу глазами.

 Закройте глаза.

 Снова откройте.

 И… продолжим урок!