Выберите верные утверждения:

1) температура кипения $NH_3$ ниже, чем $PH_3$;
2) валентность азота в $N_2$ равна его степени окисления;
3) при увеличении давления (путём уменьшения объёма системы) равновесие реакции синтеза аммиака из простых веществ смещается в сторону продукта реакции;
4) валентность азота в хлориде аммония равна IV, а степень окисления равна -3;
5) при взаимодействии с магнием азот выступает в роли восстановителя;
6) в отличие от азота для фосфора характерна валентность V.

Ответ запишите в виде последовательности цифр в порядке возрастания, **например: 123.**