

- $2x^2 - 3y^2 - 5x - 2y = 26$
- $2^{-4} \cdot 2^{n-1} + 2^{-4} \cdot 2^{n+2}$
- $a^2 = b^2 + c^2 - 2.b.c.\cos \alpha$
- $K^+Cr^{3+}(SO_4^{2-})$
- $PbCl_2 + K_2SO_4 \rightarrow PbSO_4 + 2KCl$
- $2NaOH + H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + 2H_2O$
- $2KMnO_4 + Ca(NO_3)_2 \rightarrow Ca(MnO_4)_2 + 2KNO_3$
- $Mg(NO_3)_2 + Li_2SO_4 \rightarrow MgSO_4 + 2LiNO_3$
- $Cs_2CO_3 + K_2SiO_3 \rightarrow K_2CO_3 + Cs_2SiO_3$
- $M_r(FeSO_4.7H_2O) = M_r(FeSO_4) + 7 M_r(H_2O) = A_r(Fe) + A_r(S) + 4 A_r(O) + 7 M_r(H_2O)$