

~1

$$1) D_{Ar}(C_xH_y) = 1,35$$

$$M(C_xH_y) = 1,35 \cdot 40 = 54 \text{ г/моль}$$

$$C_nH_{2n-2} = 54$$

$$14n - 2 = 54$$

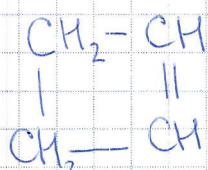
$$14n = 56$$

$$n = 4$$

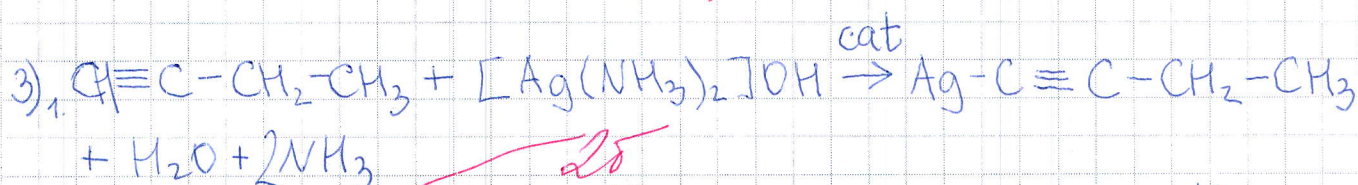


45

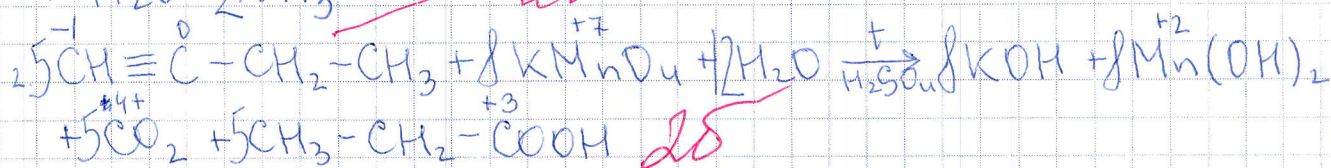
31 - 165
32 - 0
33 - 0
34 - 45
35 - 0
205



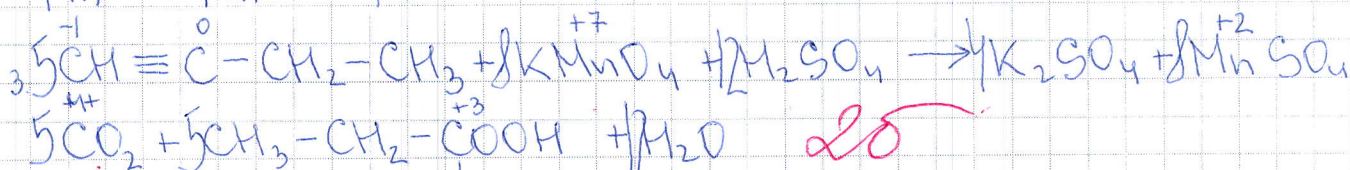
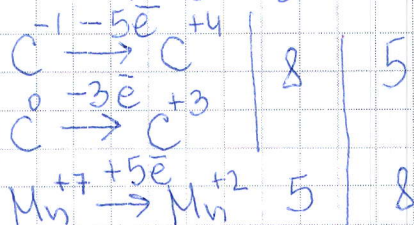
65



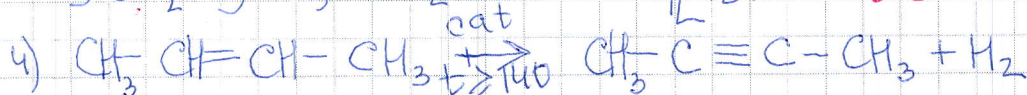
25



25



25



05

~4

2. экзо +
10. уменьшилась +
9. магний -
4. хлор -
7. ругательный +
11. попопнительно +

48

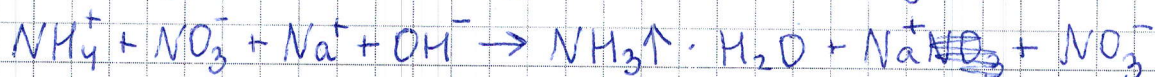
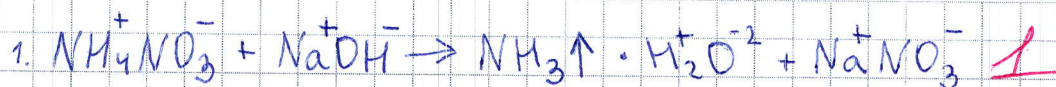
45 + 65 + 65 = 165

~ 2

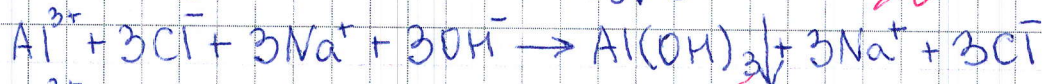
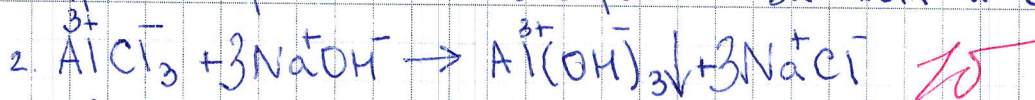
1) Al



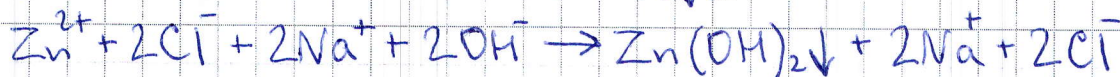
ОБ



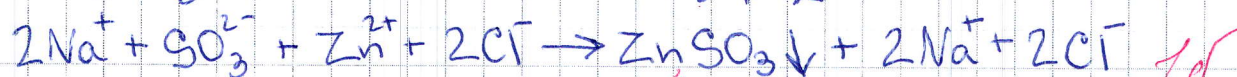
Признак реакции: газ с резким запахом и вода (аммиак) 15



Признак реакции: $\text{Al}(\text{OH})_3$ выпал в осадок белого цвета 15



Признак реакции: $\text{Zn}(\text{OH})_2$ выпал в осадок белого цвета 15



Признак реакции: ZnSO_3 выпал в осадок 15

125