Вариант 1
1.2
2.0,08
3.4
4.3
5.6
6.5
7.2
8.2
9.135
10.35
11.23
12.44,8
13.412
14.15
15.43
16.142
17.1-0,05
17.2-5
18.31
19.14
20.
1) ClCH2−CH2Cl
2)1,2-дихлорэтан
3)замещение
21)

Баланс: $N^{+4} - 1e^- \rightarrow N^{+5} \mid 4,$

$O_2^0 + 4e^- \rightarrow 2O^{-2} \mid 1$

Окислитель – O_2, восстановитель – NO_2

$$4NO_2 + O_2 + 2H_2O = 4HNO_3$$

22.Мономер: CH2 =C(Cl)−CH=CH2
Название мономера по систематической номенклатуре:
2-хлорбутадиен-1,3 (тривиальное название хлоропрен).
Ответ: 2-хлорбутадиен-1,3 (хлоропрен).

Вариант 2

1.2
2.0,15
3.2
4.3
5.6
6.3
7.3
8.2
9.15
10.235
11.35
12.48
13.143
14.13
15.42
16.132
17.1)0,05
17.2) 5
18.24
19.31
№20
1)

$$CH_2 = CH_2 + H_2O \xrightarrow{H^+} CH_3 - CH_2 - OH$$

Ответ CH3-CH2 −OH
2) этанол
3)присоединение
№21

пункт 1

$$Fe^{+3} + 1e^- \rightarrow Fe^{+2} \mid 2,$$

$$2I^- - 2e^- \rightarrow I_2^0 \mid 1$$

пункт 2

окислитель — $FeCl_3$, восстановитель — HI

пункт 3

$$2FeCl_3 + 2HI = 2FeCl_2 + I_2 + 2HCl$$

№22
1)Ответ: этиленгликоль
2)HO-CH2-CH2-OH
3)Ответ: поликонденсация