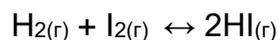


**Задание 1.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество водорода и паров йода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация йода составила 0,9 моль/л, а равновесные концентрации водорода и йода – 0,2 моль/л и 0,6 моль/л соответственно.

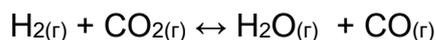
Определите исходную концентрацию  $\text{H}_2$  (X) и равновесную концентрацию HI (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 2.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество водорода и углекислого газа. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация водорода составила 0,9 моль/л, а равновесные концентрации углекислого газа, угарного газа и воды – 0,1 моль/л, 0,6 моль/л и 0,6 моль/л соответственно.

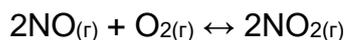
Определите равновесную концентрацию  $\text{H}_2$  (X) и исходную концентрацию  $\text{CO}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,5 моль/л | 5) 0,9 моль/л |
| 2) 0,3 моль/л | 4) 0,7 моль/л | 6) 1,1 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 3.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида азота(II) и кислорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации оксида азота (II), кислорода и оксида азота (IV) составила 0,2 моль/л, 0,4 моль/л и 0,8 моль/л соответственно.

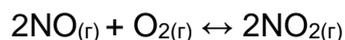
Определите исходные концентрации NO (X) и O<sub>2</sub> (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,2 моль/л | 3) 0,6 моль/л | 5) 1,0 моль/л |
| 2) 0,4 моль/л | 4) 0,8 моль/л | 6) 1,2 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 4.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида азота(II) и кислорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходные концентрации оксида азота (II) и кислорода составили 0,9 моль/л и 0,5 моль/л соответственно, а равновесная концентрация кислорода – 0,2 моль/л.

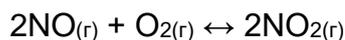
Определите равновесные концентрации NO (X) и NO<sub>2</sub> (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 5.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида азота(II) и кислорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация кислорода составила 0,20 моль/л, а равновесные концентрации оксида азота (II) и оксида азота (IV) – 0,05 моль/л и 0,20 моль/л соответственно.

Определите исходную концентрацию NO (X) и равновесную концентрацию O<sub>2</sub> (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |                |                |                |
|----------------|----------------|----------------|
| 1) 0,05 моль/л | 2) 0,10 моль/л | 3) 0,15 моль/л |
| 4) 0,20 моль/л | 5) 0,25 моль/л | 6) 0,30 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 6.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида азота(IV). В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация оксида азота (IV) составила 1,4 моль/л, а равновесная концентрация оксида азота (II) – 0,8 моль/л.

Определите равновесные концентрации NO<sub>2</sub> (X) и O<sub>2</sub> (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,2 моль/л | 3) 0,6 моль/л | 5) 1,0 моль/л |
| 2) 0,4 моль/л | 4) 0,8 моль/л | 6) 1,2 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 7.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида азота (IV). В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации оксида азота (IV) и кислорода составили 0,4 моль/л и 0,3 моль/л соответственно.

Определите исходную концентрацию  $\text{NO}_2$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{NO}$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,2 моль/л | 3) 0,6 моль/л | 5) 1,0 моль/л |
| 2) 0,4 моль/л | 4) 0,8 моль/л | 6) 1,2 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 8.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида серы(IV). В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация оксида серы (VI) составила 0,8 моль/л, а равновесная концентрация оксида серы (IV) – 0,6 моль/л.

Определите равновесные концентрации  $\text{SO}_3$  (X) и  $\text{O}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 9.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида серы(VI). В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации оксида серы (VI) и оксида серы (IV) составили 0,05 моль/л и 0,20 моль/л соответственно.

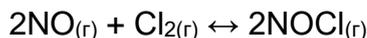
Определите исходную концентрацию  $\text{SO}_3$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{O}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |                |                |                |
|----------------|----------------|----------------|
| 1) 0,05 моль/л | 3) 0,15 моль/л | 5) 0,25 моль/л |
| 2) 0,10 моль/л | 4) 0,20 моль/л | 6) 0,30 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 10.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида азота(II) и хлора. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация хлора составила 0,15 моль/л, а равновесные концентрации оксида азота (II) и хлора составили 0,05 моль/л и 0,05 моль/л соответственно.

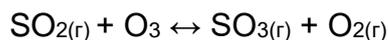
Определите исходную концентрацию  $\text{NO}$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{NOCl}$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |                |                |                |
|----------------|----------------|----------------|
| 1) 0,05 моль/л | 3) 0,15 моль/л | 5) 0,25 моль/л |
| 2) 0,10 моль/л | 4) 0,20 моль/л | 6) 0,30 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 11.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество диоксида серы и озона. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация озона составила 0,4 моль/л, а равновесные концентрации оксида серы (IV), оксида серы (VI) и кислорода составили 0,2 моль/л, 0,3 моль/л и 0,3 моль/л соответственно.

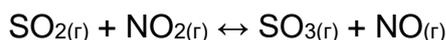
Определите исходную концентрацию  $\text{SO}_2$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{O}_3$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 12.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество диоксида серы и диоксида азота. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация оксида серы (IV) составила 0,5 моль/л, а равновесные концентрации оксида азота (IV) и оксида азота (II) составили 0,1 моль/л и 0,3 моль/л соответственно.

Определите равновесную концентрацию  $\text{SO}_2$  (X) и исходную концентрацию  $\text{NO}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 13.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество монооксида азота и озона. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходные концентрации оксида азота (II) и кислорода составили 0,25 моль/л и 0,3 моль/л соответственно, а равновесная концентрации оксида азота (II) составила 0,05 моль/л.

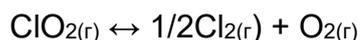
Определите равновесные концентрации  $\text{O}_3$  (X) и  $\text{NO}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |                |                |                |
|----------------|----------------|----------------|
| 1) 0,05 моль/л | 3) 0,15 моль/л | 5) 0,25 моль/л |
| 2) 0,10 моль/л | 4) 0,20 моль/л | 6) 0,30 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 14.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество диоксида хлора. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация  $\text{ClO}_2$  составила 0,7 моль/л, а равновесная концентрация кислорода – 0,4 моль/л.

Определите равновесные концентрации  $\text{ClO}_2$  (X) и  $\text{Cl}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 15.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество фторида азота(III). В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация  $\text{NF}_3$  составила 0,8 моль/л, а равновесная концентрация фтора – 0,6 моль/л.

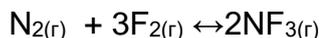
Определите равновесные концентрации  $\text{NF}_3$  (X) и  $\text{N}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 16.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество азота и фтора. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация фтора составила 1,2 моль/л, а равновесные концентрации азота и  $\text{NF}_3$  составили 0,2 моль/л и 0,4 моль/л соответственно.

Определите исходную концентрацию  $\text{N}_2$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{F}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 17.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида хлора(I). В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации  $\text{Cl}_2\text{O}$  и  $\text{ClO}_2$  составили 0,05 моль/л и 0,10 моль/л соответственно.

Определите исходную концентрацию  $\text{Cl}_2\text{O}$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{Cl}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |                |                |                |
|----------------|----------------|----------------|
| 1) 0,05 моль/л | 3) 0,15 моль/л | 5) 0,25 моль/л |
| 2) 0,10 моль/л | 4) 0,20 моль/л | 6) 0,30 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 18.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество фторида хлора(I). В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации  $\text{ClF}$  и  $\text{Cl}_2$  составили 0,2 моль/л и 0,1 моль/л соответственно.

Определите исходную концентрацию  $\text{ClF}$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{ClF}_3$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 19.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество трифторида хлора. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации  $\text{ClF}_3$  и  $\text{Cl}_2$  составили 0,1 моль/л и 0,2 моль/л соответственно.

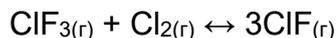
Определите исходную концентрацию  $\text{ClF}_3$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{F}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 20.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество хлора и трифторида хлора. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходные концентрации  $\text{ClF}_3$  и  $\text{Cl}_2$  составили 0,45 моль/л и 0,35 моль/л соответственно, а равновесная концентрация  $\text{ClF}_3$  составила 0,30 моль/л.

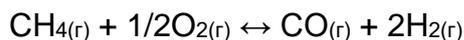
Определите равновесные концентрации  $\text{Cl}_2$  (X) и  $\text{ClF}$  (Y)

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |                |                |                |
|----------------|----------------|----------------|
| 1) 0,20 моль/л | 3) 0,30 моль/л | 5) 0,40 моль/л |
| 2) 0,25 моль/л | 4) 0,35 моль/л | 6) 0,45 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 21.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество метана и кислорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация  $\text{CH}_4$  составила 0,8 моль/л, а равновесные концентрации кислорода, угарного газа и водорода составили 0,2 моль/л, 0,6 моль/л и 1,2 моль/л соответственно.

Определите равновесную концентрацию  $\text{CH}_4$  (X) и исходную концентрацию  $\text{O}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 22.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество метана и углекислого газа. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходные концентрации метана и углекислого газа составили 0,7 моль/л и 0,5 моль/л соответственно, а равновесная концентрация углекислого газа составила 0,2 моль/л.

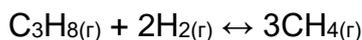
Определите равновесные концентрации  $\text{CH}_4$  (X) и  $\text{CO}$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 23.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество пропана и водорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходные концентрации пропана и водорода составили 0,30 моль/л и 0,50 моль/л соответственно, а равновесная концентрация пропана составила 0,15 моль/л.

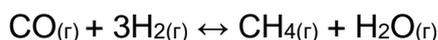
Определите равновесные концентрации  $\text{H}_2$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{CH}_4$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |                |                |                |
|----------------|----------------|----------------|
| 1) 0,20 моль/л | 3) 0,30 моль/л | 5) 0,40 моль/л |
| 2) 0,25 моль/л | 4) 0,35 моль/л | 6) 0,45 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 24.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество оксида углерода(II) и водорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация CO составила 0,5 моль/л, а равновесные концентрации  $\text{H}_2$ ,  $\text{CH}_4$  и  $\text{H}_2\text{O}$  составили 0,1 моль/л, 0,2 моль/л и 0,2 моль/л соответственно.

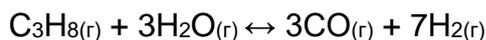
Определите равновесную концентрацию CO (X) и исходную концентрацию  $\text{H}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,5 моль/л | 5) 0,9 моль/л |
| 2) 0,3 моль/л | 4) 0,7 моль/л | 6) 1,1 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 25.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество пропана и водяного пара. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации  $\text{C}_3\text{H}_8$ ,  $\text{H}_2\text{O}$  и  $\text{CO}$  составили 0,2 моль/л, 0,2 моль/л и 0,6 моль/л соответственно.

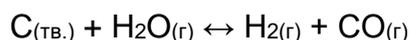
Определите исходную концентрацию  $\text{C}_3\text{H}_8$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{H}_2$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,4 моль/л | 3) 0,8 моль/л | 5) 1,2 моль/л |
| 2) 0,6 моль/л | 4) 1,0 моль/л | 6) 1,4 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 26.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество порошка графита и водяного пара. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации  $\text{H}_2\text{O}$  и  $\text{H}_2$  составили 0,2 моль/л и 0,3 моль/л соответственно.

Определите исходную концентрацию  $\text{H}_2\text{O}$  (X) и равновесную концентрацию  $\text{CO}$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 27.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество  $S_2Cl_2$  и водорода. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация  $S_2Cl_2$  составила 0,4 моль/л, а равновесные концентрации  $S_2Cl_2$  и  $H_2$  составили 0,2 моль/л и 0,3 моль/л соответственно.

Определите исходную концентрацию  $H_2$  (X) и равновесную концентрацию  $HCl$  (Y).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 28.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество серы и водяного пара. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация  $H_2O$  составила 0,8 моль/л, а равновесная концентрация  $H_2S$  составила 0,6 моль/л.

Определите равновесные концентрации  $H_2O$  (X) и  $SO_2$  (Y)

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 29.** В реактор постоянного объёма поместили некоторое количество вещества А. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом равновесные концентрации А и С составили 0,1 моль/л и 0,3 моль/л соответственно.

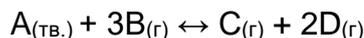
Определите исходную концентрацию А (Х) и равновесную концентрацию В (У).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,2 моль/л | 3) 0,6 моль/л | 5) 1,0 моль/л |
| 2) 0,4 моль/л | 4) 0,8 моль/л | 6) 1,2 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

**Задание 30.** В реактор постоянного объёма поместили вещества А и В. В результате протекания обратимой реакции



в реакционной системе установилось химическое равновесие. При этом исходная концентрация В составила 0,9 моль/л, а равновесная концентрация D составила 0,4 моль/л.

Определите равновесные концентрации веществ В (Х) и С (У).

Выберите из списка номера правильных ответов.

- |               |               |               |
|---------------|---------------|---------------|
| 1) 0,1 моль/л | 3) 0,3 моль/л | 5) 0,5 моль/л |
| 2) 0,2 моль/л | 4) 0,4 моль/л | 6) 0,6 моль/л |

Запишите выбранные номера в таблицу под соответствующими буквами.

## ОТВЕТЫ

1. 56	16. 46
2. 24	17. 53
3. 54	18. 51
4. 36	19. 56
5. 52	20. 16
6. 32	21. 25
7. 53	22. 46
8. 23	23. 16
9. 52	24. 24
10. 54	25. 16
11. 51	26. 53
12. 24	27. 54
13. 24	28. 23
14. 32	29. 53
15. 42	30. 32