

1. Для поглощения серного ангидрида в сернокислотном производстве используют

- 1) олеум
- 2) воду
- 3) концентрированную серную кислоту
- 4) разбавленную серную кислоту

2. Верны ли следующие утверждения о способах переработки и использования природного газа?

- А. Перед использованием природный газ разделяют на фракции.
Б. Сжигание природного газа используют для получения тепла и электроэнергии.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба утверждения
4. Оба утверждения неверны

3. Верны ли следующие утверждения о переработке нефти?

- А. Крекинг - химический процесс.
Б. Разделение нефти на фракции - физический процесс.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба утверждения
4. Оба утверждения неверны

4. Верны ли следующие суждения о производстве серной кислоты?

А. В качестве сырья для производства серной кислоты могут быть использованы сульфиды металлов.

Б. На последней стадии производства серный ангидрид поглощают водой.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба утверждения
4. Оба утверждения неверны

5. Верны ли следующие суждения о производстве серной кислоты?

- А. Окисление сернистого ангидрида в серный является обратимой экзотермической реакцией.
Б. Для поглощения серного ангидрида используют концентрированную серную кислоту.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба утверждения
4. Оба утверждения неверны

6. Верны ли следующие утверждения о химическом загрязнении окружающей среды?

- А. Кислотные дожди вызваны повышенным содержанием в атмосфере углекислого газа.
Б. Углекислый газ - самый вредный компонент выхлопных газов.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба утверждения
4. Оба утверждения неверны

7. Верны ли следующие утверждения о химическом загрязнении окружающей среды?

А. Нефть состоит из инертных углеводородов, поэтому не представляет опасности для окружающей среды.

Б. Самые вредные компоненты выхлопных газов - оксиды азота и угарный газ.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба утверждения
4. Оба утверждения неверны

8. В реакцию полимеризации вступает

- 1) аминакапроновая кислота
- 2) стирол
- 3) толуол
- 4) глюкоза

9. Реакция поликонденсации лежит в основе получения

- 1) фенолформальдегидных смол
- 2) полистирола
- 3) полиэтилена
- 4) каучука

10. С помощью реакции полимеризации получают

- 1) нитроцеллюлозу
- 2) изопреновый каучук
- 3) фенолформальдегидные смолы
- 4) полиэфирные волокна

11. Какой катализатор используют при синтезе аммиака?

1. Оксид меди(II)
2. Железо
3. Оксид цинка
4. Оксид вольфрама

12. Верны ли следующие утверждения о способах получения металлов?

А. Алюминий получают восстановлением его оксидом углерода.

Б. Железо получают электролизом раствора его солей.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба утверждения
4. Оба утверждения неверны

13. Верны ли следующие утверждения о способах получения металлов?

А. Железо в промышленности получают не в чистом виде, а в виде сплавов с углеродом.

Б. Щелочные металлы получают электролизом расплавов их соединений.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба утверждения
4. Оба утверждения неверны

- 14.** Верны ли следующие утверждения о производстве серной кислоты?
А. Сырьем для производства серной кислоты служат сера (или пирит), кислород и вода.
Б. Производство серной кислоты не требует применения катализаторов.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба утверждения
4. Оба утверждения неверны

15. Кислород используется в производстве

- 1) водорода
- 2) метана
- 3) аммиака
- 4) стали

16. Водород используется в производстве

- 1) чугуна
- 2) аммиака
- 3) каучука
- 4) серной кислоты

17. Вода используется в производстве

- 1) стали
- 2) аммиака
- 3) каучука
- 4) азотной кислоты

18. В промышленности для получения серной кислоты используют

- 1) селитру
- 2) пирит
- 3) соду
- 4) поташ

19. Для осушки сернистого газа в производстве серной кислоты используют

- 1) H_2SO_4 (разб.)
- 2) $NaOH$ (тв.)
- 3) P_2O_5 (тв.)
- 4) H_2SO_4 (конц.)

20. Верны ли следующие суждения о производстве аммиака?

- А. В промышленности аммиак получают взаимодействием хлорида аммония и оксида кальция.
Б. Синтез аммиака осуществляется под высоким давлением.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба суждения
4. Оба суждения неверны

21. Катализаторы применяют в производстве

- 1) чугуна
- 2) стали
- 3) серной кислоты
- 4) алюминия

22. Реакции разложения используются

- 1) при переработке нефтепродуктов
- 2) в производстве чугуна
- 3) в производстве аммиака
- 4) в производстве серной кислоты