

Химични процеси

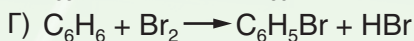
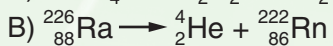
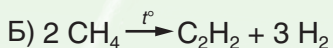
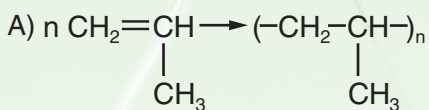
САМОКОНТРОЛ

Вие трябва да знаете и да можете да:

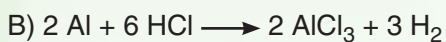
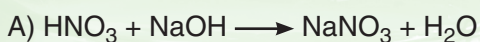
- определяте химичната система като обемно ограничена част от пространството, в която се съдържа поне едно вещество;
- разбирате същността на химичните процеси;
- разпознавате химичните процеси;
- изразявате с уравнения изучавани химични процеси;
- описвате условията и признаците на познати химични реакции;
- разпознавате видовете химични процеси според вида на превръщане на реагиращите частици;
- класифицирате химичните процеси според обмяната на топлина с околната среда;
- разпознавате процесите на дисоциация, неутрализация, естерификация, хидролиза;
- характеризирате процесите според вида на системата, в която протичат;
- познавате характерни химични свойства на изучени вещества.

Задачи с избираем отговор

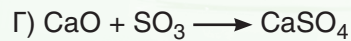
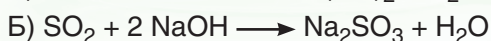
1. Кое от уравненията НЕ е на химичен процес?



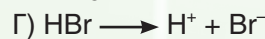
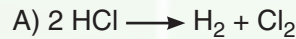
2. Кое от уравненията изразява хетерогенна реакция?



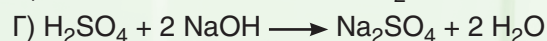
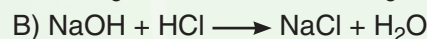
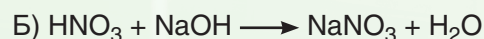
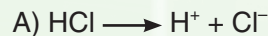
3. Посочете уравнението, което изразява химичен синтез.



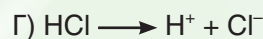
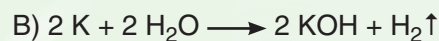
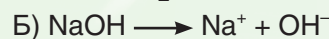
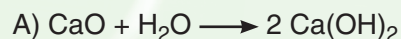
4. Кой от изразените процеси НЕ е дисоциация?



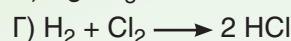
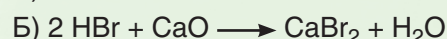
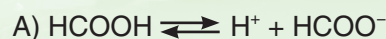
5. Кое уравнение изразява неутрализация на солната киселина?



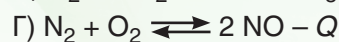
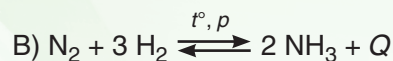
6. С кое уравнение е изразено свойство на основите?



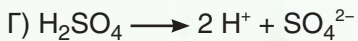
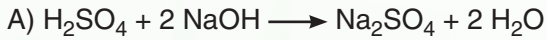
7. Кой от процесите НЕ отразява свойство на киселините?



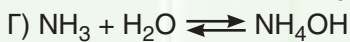
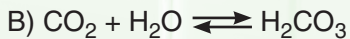
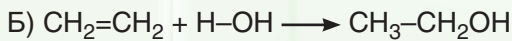
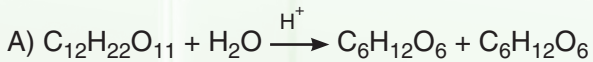
8. Коя химична реакция протича с поглъщане на топлина?



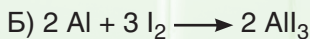
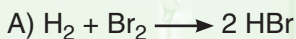
9. Кое е уравнението, с което се изразява качествена реакция за доказване на сярна киселина и сулфати?



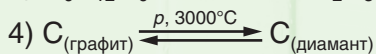
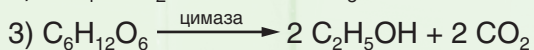
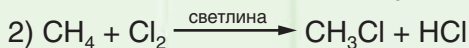
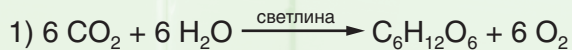
10. Посочете уравнението, с което е изразен хидролизен процес.



11. В кое уравнение е допусната грешка?



12. Дадени са уравненията (1, 2, 3, 4) на процеси:



Кой/кои от процесите е/са химичен/ни?

A) само 4

Б) само 2

В) 1 и 3

Г) 1 и 2

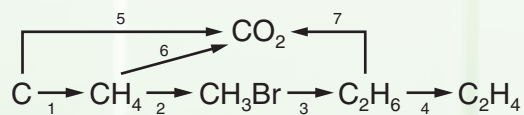
Задачи с отворен отговор

13. В три епруветки има безцветни водни разтвори на натриева основа, натриев хлорид и сярна киселина. Разпознайте веществата, като използвате универсален индикатор и подходящи качествени реакции. Изразете процесите с химични уравнения.

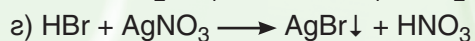
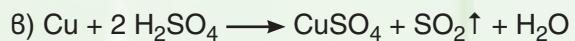
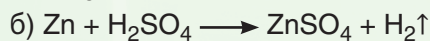
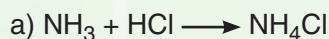
14. Изразете с химични уравнения преходите в схемата. Запишете номерата на процесите, които:

а) изразяват химичен синтез;

б) протичат в хетерогенна (нееднородна) система.



15. Посочете условията, при които протичат реакциите, като запишете и признаците им.



Отговори

Отговори: 1 – В, 2 – В, 3 – Г, 4 – А, 5 – В, 6 – Б, 7 – Г, 8 – Г, 9 – В, 10 – А, 11 – В, 12 – Б.

Оценете самостоятелната си работа. За всеки верен отговор на задачи 1 – 12 получавате по 1 точка, за задача 13 – 3 точки, за задача 14 – 9 точки, за задача 15 – 6 точки.

За оценка използвайте следната скала:

Оценка	Точки	28 – 30 точки	24 – 27 точки	18 – 23 точки	12 – 17 точки	До 11 точки
Качествена		Чудесно! Справихте се отлично.	Много добре! Имате незначителни пропуски.	Добре! Вложете повече старание.	Можете и повече! Бъдете по-усърдни.	Липсват ви знания! Вложете повече старание.
Количествена		Отличен (6)	Много добър (5)	Добър (4)	Среден (3)	Слаб (2)