

Klasa..... Maksymalna/minimalna ilosc odpowiedzi poprawnych: (1/1) Data.....

Przedmiot: Chemia Nazwa testu: Roztwory wodne ver. 1.0.12

Nazwisko i imie..... Nr testu 63024721 Punkty...../Ocena.....

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A
B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B
C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C
D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D

Punktacja:
 16 - bdb; 15 - bdb-;
 14 - db+; 13 - db;
 12 - db-; 11 - dst+;
 10 - dst; 9 - dst-; 8 - dop+;
 7,6,5 - dop; 4 - ndst+;
 3,2,1,0 - ndst

Klasa..... Maksymalna/minimalna ilosc odpowiedzi poprawnych: (1/1) Data.....

Przedmiot: Chemia Nazwa testu: Roztwory wodne ver. 1.0.12

Nazwisko i imie..... Nr testu 63024721 Punkty...../Ocena.....

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A
B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B
C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C
D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D

Punktacja:
 16 - bdb; 15 - bdb-;
 14 - db+; 13 - db;
 12 - db-; 11 - dst+;
 10 - dst; 9 - dst-; 8 - dop+;
 7,6,5 - dop; 4 - ndst+;
 3,2,1,0 - ndst

Klasa..... Maksymalna/minimalna ilosc odpowiedzi poprawnych: (1/1) Data.....

Przedmiot: Chemia Nazwa testu: Roztwory wodne ver. 1.0.12

Nazwisko i imie..... Nr testu 63024721 Punkty...../Ocena.....

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A
B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B
C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C
D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D

Punktacja:
 16 - bdb; 15 - bdb-;
 14 - db+; 13 - db;
 12 - db-; 11 - dst+;
 10 - dst; 9 - dst-; 8 - dop+;
 7,6,5 - dop; 4 - ndst+;
 3,2,1,0 - ndst

Klasa..... Maksymalna/minimalna ilosc odpowiedzi poprawnych: (1/1) Data.....

Przedmiot: Chemia Nazwa testu: Roztwory wodne ver. 1.0.12

Nazwisko i imie..... Nr testu 63024721 Punkty...../Ocena.....

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A
B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B
C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C
D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D

Punktacja:
 16 - bdb; 15 - bdb-;
 14 - db+; 13 - db;
 12 - db-; 11 - dst+;
 10 - dst; 9 - dst-; 8 - dop+;
 7,6,5 - dop; 4 - ndst+;
 3,2,1,0 - ndst

Klasa.....

Maksymalna/minimalna ilość odpowiedzi poprawnych: (1/1)

Data.....

Przedmiot: Chemia

Nazwa testu: Roztwory wodne ver. 1.0.13

Nazwisko i imie.....

Nr testu 63024721

Punkty...../Ocena.....

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16
A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A	A
B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B	B
C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C	C
D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D	D

Punktacja:
16 - bdb; 15 - bdb-;
14 - db+; 13 - db;
12 - db-; 11 - dst+;
10 - dst; 9 - dst-; 8 -
dop+; 7,6,5 - dop; 4
- ndst+; 3,2,1,0 -
ndst

Nazwa testu: Roztwory wodne wer. 1.0.13

Nr testu 63024721

Klasa: II Gimnazjum

1. Jaka jest rozpuszczalność octanu potasu w temperaturze 25°C? (na podstawie wykresu rozpuszczalności)
 - A) 260g
 - B) 270g
 - C) 165g
 - D) 170g
2. Co to jest rozpuszczalność?
 - A) masa substancji rozpuszczanej jaka należy rozpuścić w rozpuszczalniku aby otrzymać 100g roztworu nasyconego w danej temperaturze
 - B) stosunek ilości substancji rozpuszczonej do ilości roztworu wyrażony w procentach
 - C) masa substancji rozpuszczanej jaka należy rozpuścić w danej temperaturze w 100g rozpuszczalnika aby otrzymać roztwór nasycony
 - D) stosunek ilości substancji rozpuszczonej do ilości roztworu
3. Który z wymienionych roztworów jest roztworem właściwym?
 - A) mieszanina oleju i wody
 - B) mieszanina kredy i wody
 - C) roztwór wodny soli kuchennej
 - D) roztwór żelatyny w wodzie
4. Czym jest woda?
 - A) związek chemiczny, którego cząsteczka składa się z 2 atomów tlenu i 1 atomu wodoru
 - B) mieszanina wodoru i tlenu
 - C) tlenek wodoru
 - D) związek chemiczny wodoru i azotu
5. Co to jest roztwór nasycony?
 - A) roztwór, w którym nawet po podwyższeniu temperatury nie możemy rozpuścić już więcej substancji rozpuszczanej
 - B) roztwór, w którym rozpuści się jeszcze pewna ilość substancji rozpuszczanej
 - C) roztwór zawierający maksymalną ilość substancji rozpuszczonej w danej temperaturze
 - D) roztwór zawierający maksymalną zawsze stałą masę substancji rozpuszczonej niezależnie od temperatury
6. Co to jest skraplanie?
 - A) zmiana stanu skupienia z gazowego w ciekły
 - B) zmiana stanu skupienia ze stałego w ciekły
 - C) przejście ze stanu gazowego w stały
 - D) przejście ze stanu ciekłego w stały
7. Co to jest koloid?
 - A) roztwór, w którym średnica cząstek substancji rozpuszczonej jest mniejsza niż 1nm
 - B) roztwór, w którym średnica cząstek substancji rozpuszczonej jest większa niż 200nm
 - C) roztwór, w którym średnica cząstek substancji rozpuszczonej jest większa niż 1nm i mniejsza niż 200nm
 - D) roztwór, w którym średnica cząstek substancji rozpuszczonej nie przekracza 20nm
8. Co to jest dekantacja?
 - A) przeprowadzenie rozpuszczalnika w stan gazowy w celu oddzielenia go od substancji rozpuszczonej
 - B) przefiltrowanie roztworu
 - C) zlanie cieczy z nad osadu
 - D) osadzanie cząstek substancji rozpuszczonej pod wpływem sił grawitacyjnych
9. Jaka jest zależność rozpuszczalności gazów od temperatury?
 - A) temperatura nie ma wpływu na rozpuszczalność gazów
 - B) im niższa temperatura tym mniejsza rozpuszczalność gazów
 - C) wraz ze wzrostem temperatury rozpuszczalność gazów maleje
 - D) wraz ze wzrostem temperatury rozpuszczalność gazów rośnie
10. Jakie czynności należy wykonać aby rozdzielić mieszaninę soli i piasku?
 - A) dodać wody i przeprowadzić destylację
 - B) dodać wody a potem przeprowadzić dekantację i odparowanie
 - C) dodać wody i przeprowadzić dekantację
 - D) dodać wody i potem ją odparować
11. Jak można otrzymać wodę?
 - A) w wyniku reakcji metalu z kwasem
 - B) w reakcji całkowitego spalania dowolnej substancji pochodzenia organicznego
 - C) w wyniku reakcji dowolnego metalu z tlenem
 - D) w procesie fotosyntezy
12. Jak można zmniejszyć stężenie procentowe roztworu?
 - A) obniżyć temperaturę rozpuszczalnika
 - B) zwiększyć ilość rozpuszczalnika
 - C) podwyższyć temperaturę roztworu

- D) dodac substancji rozpuszczonej
13. Który z poniższych czynników ma wpływ na przyspieszenie procesu rozpuszczania substancji stałej w wodzie?
- A) temperatura topnienia
 - B) temperatura wrzenia
 - C) objętość
 - D) rozdrobnienie
14. Jaka jest rozpuszczalność siarczku potasowego w temperaturze 70°C? (na podstawie wykresu rozpuszczalności)
- A) 125g
 - B) 130g
 - C) 170g
 - D) 135g
15. Co to jest stężenie procentowe?
- A) stosunek ilości substancji rozpuszczonej do ilości roztworu wyrażony w procentach
 - B) stosunek ilości substancji rozpuszczonej do ilości roztworu wyrażona w gramach
 - C) masa substancji rozpuszczonej jaka należy rozpuścić w danej temperaturze w 100g rozpuszczalnika aby otrzymać roztwór nasycony
 - D) masa substancji rozpuszczonej wyrażona w procentach jaka należy rozpuścić w rozpuszczalniku aby otrzymać 100g roztworu nasyconego w danej temperaturze
16. Co to jest sublimacja?
- A) zmiana stanu skupienia z gazowego na ciekły
 - B) zjawisko zachodzące np. podczas schnięcia prania na mrozie
 - C) zmiana stanu skupienia z ciekłego na gazowy
 - D) zjawisko zachodzące podczas gotowania wody