

TESTS CHIMIQUES D'ENTRÉE

Variante 1

1. Indiquez le symbol d'élément *Hydrogène* (mettez le signe \surd):

O

H

N

2. Matière c'est -(mettez le signe \surd):

fer

verre

glace

3. Remplissez la table, employez tels mots: eau, oxygène, sel, fer

Matières simples	Matières composées

4. Choisissez la formule chimique des oxydes (mettez le signe \surd):

CuO

H₂CO₃

H₂SO₄

Fe₂O₃

CO₂

HNO₃

5. Qu'est-ce qu'on signifie la note 5H₂? Indiquez dans cette formule index, coefficient.

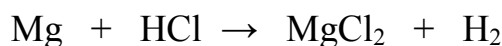
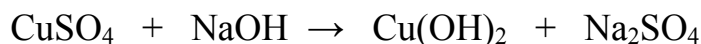
6. Qb'est-ce qu'il est plus-masse atomique et relative d'oxygène ou masse moléculaire et relative d'oxygène?

7. Les matières en entrant à la réaction se nomment (mettez le signe \surd):

agent chimique

produit de réaction

8. Posez les coefficients dans les équations des réactions



9. Quelle formule est conforme à sidéroxide (II) (mettez le signe \surd):

Fe₂O₃

FeO

Cu

10. Le loi de conservation de masse de la matière a été formulé par... (mettez le signe \surd):

D.I. Mendeleev

I.P. Pavlov

M.V. Lomonosov

TESTS CHIMIQUES D'ENTRÉE

Variante 2

1. Indiquez le symbol d'élément *Fer* (mettez le signe \surd):

Al

Ca

Fe

2. Quel est l'élément le plus répandu dans la nature (mettez le signe \surd):

Al

O₂

Si

3. Remplissez la table, employez tels mots: azote, magnésium, hydrogène, soufre, fer, aluminium

Métaux	Non-métaux

4. Quels acides sont bibasique? (mettez le signe \surd):

CuO

H₂CO₃

H₂SO₄

Fe₂O₃

CO₂

HNO₃

5. Qu'est-ce qu'on signifie la note 6O₂? Indiquez dans cette formule index, coefficient.

6. A quelle matière la fraction en masse d'oxygène est plus? (mettez le signe \surd):

CuO

Cu₂O

7. Valence de hydrogène est égale (\surd):

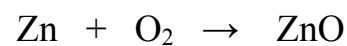
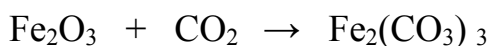
1

3

2

on n'a pas la valeur déterminée

8. Posez les coefficients dans les équations des réactions



9. Quelle formule est répond à chlorure de fer (III) (mettez le signe \surd):

FeCl₃

Fe₂O₃

FeS

10. La quantité totale des atomes en marche de la réactions chimique (mettez le signe \surd):

Change

ne change pas

dans quelques réactions change et dans les autres réactions ne change pas

TESTS CHIMIQUES D'ENTRÉE

Variante 3

1. Proportion de la molécule d'oxygène exprime par la formule (mettez le signe \surd):

O

O₂

2O

2. Pour qualités chimiques des matières on peut se rapporter (mettez le signe \surd)

Solidité

couleur

combustibilité

3. Chute de la précipitation est signe _____ phénomène.

(Placer le mot manqué)

4. Quelles matières est acide? (mettez le signe \surd):

Cu

NaOH

HNO₃

NaCl

5. Qu'est-ce qu'on signifie la note 4H₂O? Indiquez dans cette formule index, coefficient.

6. Masse atomique et relative montre en quelque fois un atome de l'élément donné plus (dense) (mettez le signe \surd):

1/12 part molécule d'eau

1/12 part molécule de carbon

1/12 part molécule de hydrogène

7. Masse d'une mole de hydrogène est égale (mettez le signe \surd)

1g.

2g.

3g.

8. Posez les coefficients dans les équations des réactions



9. Quelle formule est répond à oxyde de phosphore (V) (mettez le signe \surd):

NO

P₂O₅

Al₂O₃

10. Le mot «atome» signifie.....(mettez le signe \surd):

Petit

indivisible

celle ci que entre dans la proportion de la molécule

TESTS CHIMIQUES D'ENTRÉE

Variante 4

1. Indiquez le symbol d'élément *Oxygène* (mettez le signe \surd):

S

O

N

2. Quel est l'élément le plus répandu dans la nature (mettez le signe \surd):

O₂

Al

Si

3. Remplissez la table, employez tels mots: potassium, borum, oxygène, cuprum.

Métaux	Non-métaux

4. Choisissez la formule chimique des oxydes (mettez le signe \surd):

CuO

H₂CO₃

H₂SO₄

Fe₂O₃

CO₂

HNO₃

5. Qu'est-ce qu'on signifie la note 6N₂? Indiquez dans cette formule index, coefficient.

6. A quelle matière la fraction en masse d'oxygène est plus? (mettez le signe \surd):

K₂O

K₂O₂

KO₂

7. Valence de oxygène est égale (mettez le signe \surd):

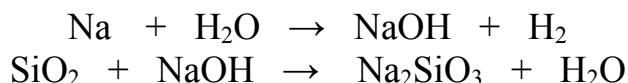
1

3

2

on n'a pas la valeur déterminée

8. Posez les coefficients dans les équations des réactions



9. Quelle formule est répond à oxyde de carbon (IV) (mettez le signe \surd):

CuCl₂

CO

CO₂

10. La quantité totale des atomes en marche de la réactions chimique (mettez le signe \surd):

Change

ne change pas

dans quelques réactions change et dans les autres réactions ne change pas

TESTS CHIMIQUES D'ENTRÉE

Variante 5

1. Indiquez le symbol d'élément *Carbon* (поставъте знак √):

B

C

S

2. Pour qualités chimiques des matières on peut se rapporter (mettez le signe √):

Couleur

solidité

combustibilité

3. Remplissez la table, employez tels mots: azote, eau, hydrogène, sel.

Matières simples	Matières composées

4. Quels acides sont bibasique? (mettez le signe √):

Al₂O₃

H₂SO₄

H₃PO₄

Na₂O

CO₂

HNO₃

5. Qu'est-ce qu'on signifie la note 3Cl₂? Indiquez dans cette formule index, coefficient.

6. Qu'est-ce qu'il est plus-masse atomique et relative de hydrogène ou masse moléculaire et relative de hydrogène?

7. Valence de sodium est égale (mettez le signe √):

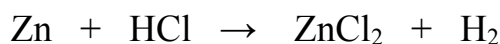
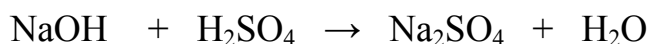
1

3

2

on n'a pas la valeur déterminée

8. Posez les coefficients dans les équations des réactions



9. Quelle formule est répond à oxyde de aluminium (mettez le signe √):

CuCl₂

Al₂O₃

FeS

10. Le loi de conservation de masse de la matière a été formulé par. (mettez le signe √):

D.I. Mendeleev

M.V. Lomonosov

I.P. Pavlov