



При взаимодействие на серен диоксид с вода се получава сериста киселина



При взаимодействие на серен триоксид с вода се получава сярна киселина

При взаимодействие на серен диоксид с калциев оксид се получава калциев сулфат

При взаимодействие на серен триоксид с калциев оксид се получава калциев сулфат

При взаимодействие на серен диоксид с калциева основа се получават калциев сулфат и вода

При взаимодействие на серен триоксид и калциев основа се получават калциев сулфат и вода



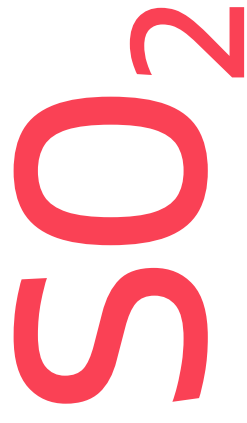
серен диоксиг



серен диоксиг



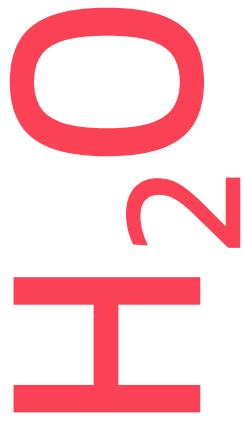
серен триоксиг



серен диоксиг

Химия

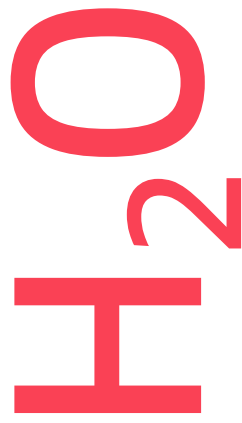
8 клас



Вода



серен триоксиг



Вода



серен триоксиг

Химия

8 клас



CaO

калциев оксид

H₂O

Вода

CaO

калциев оксид

H₂O

Вода

Химия

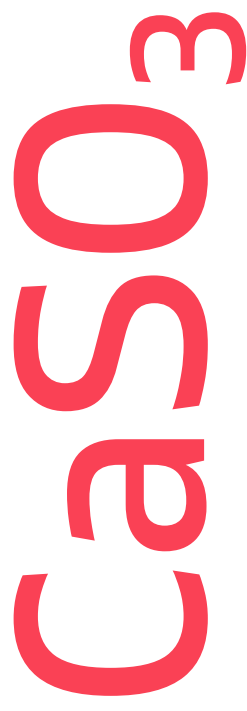
8 клас



калциев сулфит



калциева основа



калциев сулфит



калциева основа

Химия

8 клас



сериста киселина



калциев сулфат



сярна киселина



калциев сулфат

Химия

8 клас



Отбор 1:

1. Безцветен газ с характерна миризма (SO_2)
2. Има избелващо действие (SO_2)
3. При температура под $16,8^\circ\text{C}$ кристализира в прозрачна маса, приличаща на скреж. (SO_3)
4. Получава се при окисление на груг киселинен оксиг. (SO_3)
5. Използва се в хартиената промишленост. (SO_2)

Отбор 2:

1. При стайна температура е течност. (SO_3)
2. При температура над $44,8^\circ\text{C}$ се изпарява (SO_3)
3. Получава при пържене на сулфидни руди (SO_2)
4. Използва се за производство на сярна киселина (SO_2 и SO_3)
5. Използва се като консервант (SO_2)

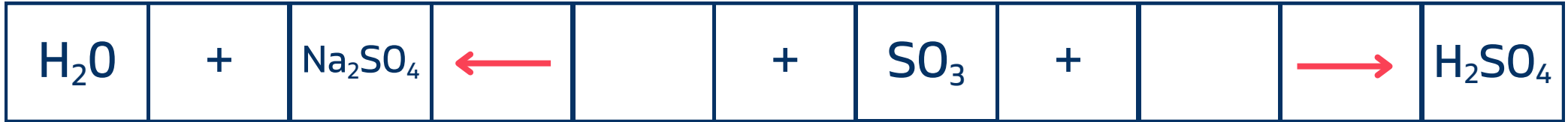


Отбор 1:

1. Безцветен газ с характерна миризма
2. Има избелващо действие
3. При температура под $16,8^\circ\text{C}$ кристализира в прозрачна маса, приличаща на скреж.
4. Получава се при окисление на груг киселинен оксиг.
5. Използва се в хартиената промишленост.

Отбор 2:

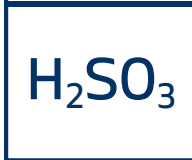
1. При стайна температура е течност.
2. При температура над $44,8^\circ\text{C}$ се изпарява
3. Получава при пържене на сулфидни руди
4. Използва се за производство на сярна киселина
5. Използва се като консервант

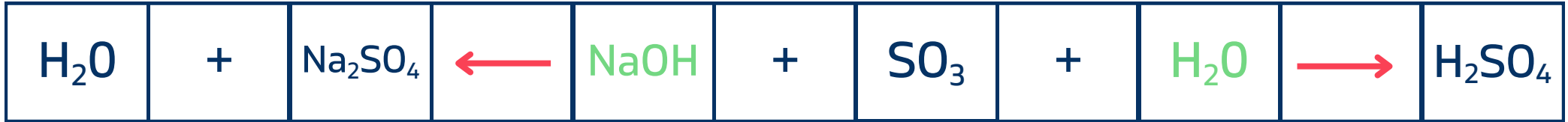


+

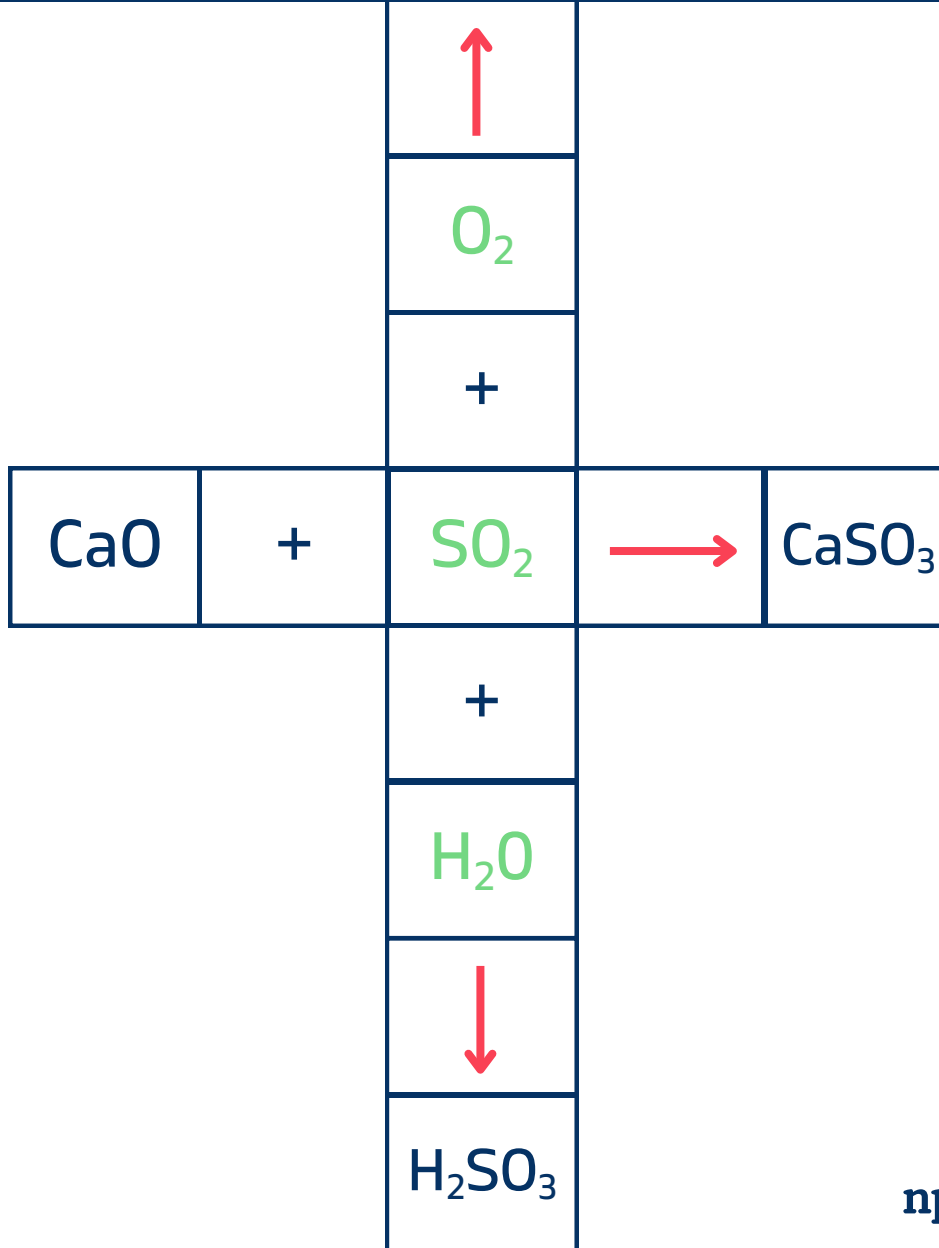


+





Отговор:



КИСЕЛИННИ ОКСИДИ. СЕРЕН ДИОКСИД И СЕРЕН ТРИОКСИД.

Химия

8 клас



Какво ще знам и мога?

- Създавам и разчитам мисловна карта, която обобщава характерните химични свойства на киселинните оксиди.
- Изразявам с изравнени химични уравнения взаимодействията на серен диоксид и триоксид с вода, основни оксиди и основи.

Основи понятия към урока:

- Киселинен оксид- оксид, който при взаимодействие с вода образува кислородосъдържаща киселина. Взаимодейства с основни оксиди и основи.

Задача 1 Преположете кое от следните твърдения се отнасят за серния диоксид и кои за серния триоксид:

Отбор 1:

1. Безцветен газ с характерна миризма
2. Има избелващо действие
3. При температура под $16,8^{\circ}\text{C}$ кристализира в прозрачна маса, приличаща на скреж.
4. Получава се при окисление на друг киселинен оксид.
5. Използва се в хартиената промишленост.

Отбор 2:

1. При стайна температура е течност.
2. При температура над $44,8^{\circ}\text{C}$ се изпарява
3. Получава при пържене на сулфидни руди
4. Използва се за производство на сярна киселина
5. Използва се като консервант

