

1 度目は漢字をなぞろう。2・3 度目は、ていねいに書こう。



かがくへんか…もとの物質とは別の物質ができる変化。

①	化学変化		
---	------	--	--

じょうたいへんか…物質の状態が温度によって固体⇄液体⇄気体と変わること。 ×能, 熊

②	状態変化		
---	------	--	--

さんか…物質が酸素と化合すること。

③	酸化		
---	----	--	--

さんかぶつ…酸化されてできる物質。

④	酸化物		
---	-----	--	--

ねんしょう…熱や光を出して激しく酸素と化合すること。 ×然

⑤	燃 焼		
---	-----	--	--

かんげん…酸化物から酸素がとり除かれる化学変化。 ×環

⑥	還元		
---	----	--	--

しつりょうほぞんのほうそく…化学変化の前後で, その反応に関わる物質全体の質量が変化しないこと。

⑦	質量保存の法則		
---	---------	--	--

ひれい…2 つの量の変化の関係をグラフで表したとき, 原点を通る直線となるようなもの。

⑧	比 例		
---	-----	--	--

はつねつはんのう…周囲に熱を発生する化学変化。

⑨	発熱反応		
---	------	--	--

きゅうねつはんのう…周囲から熱を吸収する化学変化。

⑩	吸熱反応		
---	------	--	--