Kémia 7. évfolyam Kémai reakciók

1; Melyik állítás igaz a kémiai reakciókra? (I, H)

- új anyag keletkezik
- halmazállapot-változással jár
- fényjelenség is megfigyelhető
- energiaváltozással jár
- a régi kötések felbomlanak és új kötések alakulnak ki

2; Oldás: O, halmazállapot-változás: H, kémiai reakció: K, egyéb változás: E.

Írd a megfelelő nagybetűt a megfelelő helyre! Egy betű többször is szerepelhet!

- ammónia és víz kölcsönhatása
- a víz elektromos bontása
- leves megsózása
- szén égése
- kénből kén-dioxid keletkezése
- a hó olvadása
- nátrium és klór egyesülése
- üvegtányér összetörése

3; Hogyan hívjuk az alábbi energiaváltozást? Írd le a nevét!

A kiindulási anyag belső energiája a változást követően nagyobb lesz, hőt vett fel.

4; Mi az alábbi kémiai változás neve?

A savas kémhatást okozó H_3O^+ ionok és a lúgos kémhatást okozó OH^- ionok semleges kémhatású H_2O molekulává alakulnak.

5; Izzó nátriumot (Na) klórgázba (Cl_2) tartunk.

- A keletkező anyag neve:
- A keletkező anyag képlete:

A nátrium és a klór reakciója

- energiaváltozás szerint
- kiindulási anyagok száma szerint

6; Milyen kémhatású az ammónia vizes oldata?

- a desztillált víz?
- a $[OH^-] > [H_3O^+]$ ionarányú oldat?

LIVEWORKSHEETS