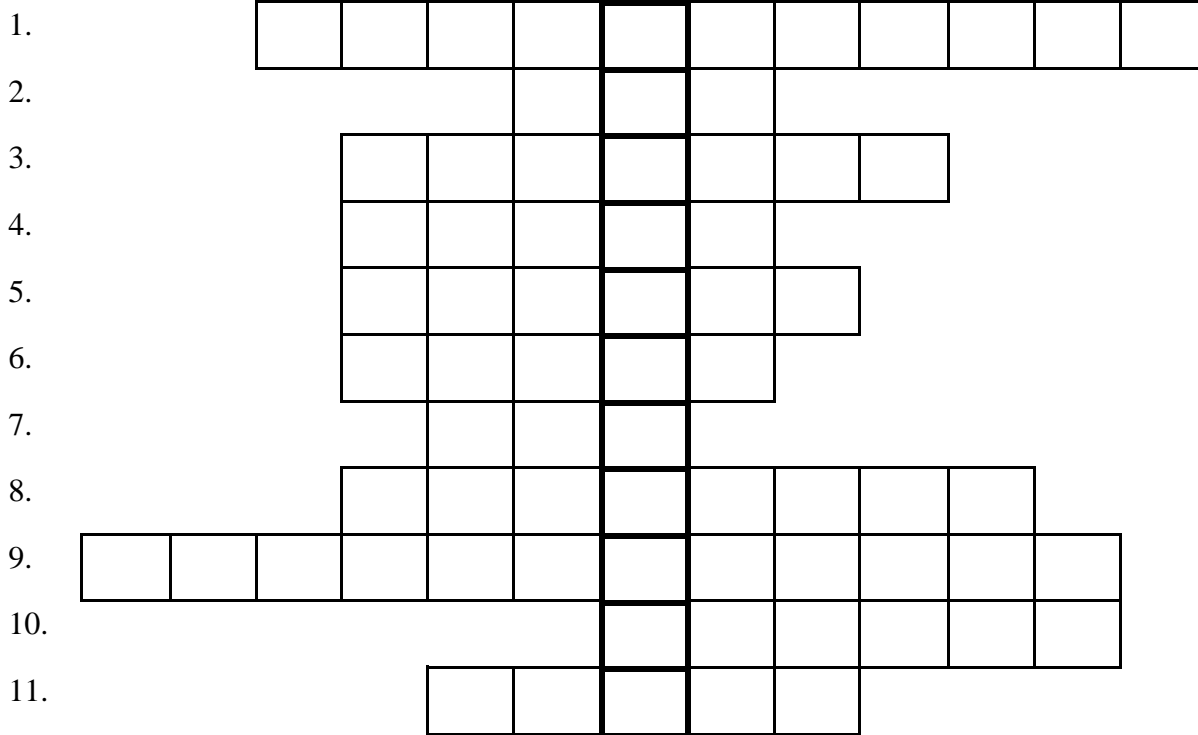




1. ELEFÁNTFOGKRÉM



1. Oldd meg az alábbi keresztrejtvényt!



1. A reakció meglehetősen exoterm, illetve a tömény hidrogén-peroxid maró hatású, ezért érdemes védőszemüveget és -t viselni a kísérlet végzése alatt.
2. Hidrogén-peroxid, mosogatószer és nátrium-hidroxid elegyéhez öntve a kálium-jodid oldatot, nagy mennyiségű képződik, mely fel is ló a levegőbe.
3. A reakció energiaváltozás szempontjából.
4. A kísérletben 30%-os hidrogén-peroxid - -ot használunk.
5. Kémiai változás szempontjából a reakció. (Mely során oxigéngáz keletkezik.)
6. A kálium-jodidban lévő anion.
7. A hidrogén peroxid erre a vegyületre bomlik az oxigén mellett.
8. A keletkező habba gyújtópalcát tartva lángra lobban.
9. A kísérlet során képződő oxigéngáz ezt a kísérlet elején hozzáadott anyagot fújja fel.
10. Ez a gáz lobbantja lángra a parázsló gyújtópalcát, illetve lesz tőle intenzívebb az égő gyújtópálca égése.
11. Az ételszínezék nélküli kísérletben a hab színe a jód miatt.

Megfejtés:.....

Melyik anyag töltötte be ezt a szerepet a reakcióban?

.....



KÉMIA FELADATLAP

2. A megadott szavak segítségével egészítsd ki az alábbi mondatokat! (nincs szükség minden szóra, és egy szó többször is felhasználható)

A kísérletben a bomlását figyelhetjük meg. Egyrészt redoxi reakcióban a kálium-jodid....., míg a hidrogén-peroxid részbenjóddá. Mindeközben a bomlását akatalizálja, képződik. Ez az oka annak, hogy hab képződik, illetve az égő intenzívebben ég. A reakció erősen

kálium-jodid	endoterm	gyújtópálca	redukálódik
hidrogéngáz	oxidálódik	mosogatószer	oxigéngáz
víz	exoterm	nátrium-hidroxid	hidrogén-peroxid

3. Nézz utána, milyen felhasználási területei ismertek a hidrogén-peroxidnak!

.....

.....

.....

.....

4. Döntsd el az alábbi állításokról, hogy igaz (I) vagy hamis (H)!

1. Katalizátor alkalmazásával csökkenteni tudjuk a reakció sebességét.
2. A katalizátort a reakció végén változatlan mennyiségben vissza tudjuk nyerni.
3. Az élő szervezetek katalizátorait enzimeknek nevezzük.
4. Kémiai átalakulások során katalizátor alkalmazásával több kiindulási anyag tud átalakulni, mint katalizátor alkalmazása nélkül.
5. A katalizátorok reakcióba lépnek a kiindulási anyagok valamelyikével, ezáltal az átalakulás gyorsabban lejátsszódik.
6. Egyes esetekben a nyomás vagy a hőmérséklet változtatásával is tudjuk befolyásolni a reakciók sebességét.
7. A hidrogén-peroxid bomlása barnakőpor hozzáadásával is felgyorsítható.