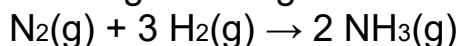


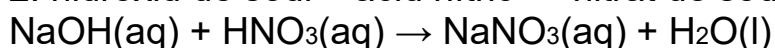
1. nitrogen + oxigen → amoníac:



Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

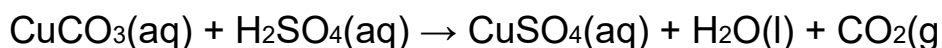
2. hidròxid de sodi + àcid nítric → nitrat de sodi + aigua



Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

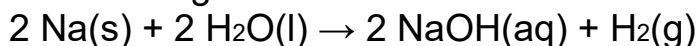
3. aigua + diòxid de carboni



Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

4. sodi + aigua → hidròxid de sodi + hidrogen



Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

5. zinc + sulfat de coure (II) → sulfat de zinc (II) + coure
 $\text{Zn(s)} + \text{CuSO}_4(\text{aq}) \rightarrow \text{ZnSO}_4(\text{aq}) + \text{Cu (s)}$

Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

6. carbonat de coure (II) → òxid de coure (II) + diòxid de carboni
 $\text{Cu(CO}_3\text{)(s)} \rightarrow \text{CuO(s)} + \text{CO}_2(\text{g})$

Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

7. bromur de sodi + clor → clorur de sodi + brom
 $2 \text{NaBr(aq)} + \text{Cl}_2(\text{aq}) \rightarrow 2 \text{NaCl(aq)} + \text{Br}_2(\text{aq})$

Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

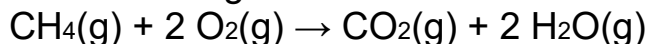
- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

8. òxid de coure (II) + carboni → coure + diòxid de carboni
 $2 \text{CuO(s)} + \text{C(s)} \rightarrow 2 \text{Cu(s)} + \text{CO}_2(\text{g})$

Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

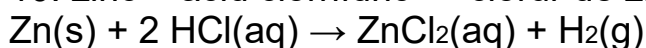
9. metà + oxigen → diòxid de carboni + vapor d'aigua



Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

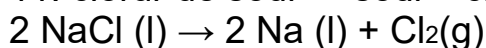
10. zinc + àcid clorhídric → clorur de zinc + hidrogen



Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

11. clorur de sodi → sodi + clor



Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----

12. nitrat de sodi → nitrit de sodi + oxigen



Tipus de reacció He decidit aquesta classificació perquè:

- ☐ desplaçament -----
- ☐ neutralització -----
- ☐ oxidació -----
- ☐ reducció -----
- ☐ descomposició tèrmica -----
- ☐ cap de les anteriors -----