

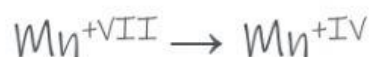
OPAKOVÁNÍ:

1. Oxidace je _____ oxidačního čísla. Opačný děj se nazývá _____.

(slovo dopisuj malými písmenky)

2. K oxidacím dopiš O, k redukčním R

(VELKÉ písmenko, malé vám to neuzná)



3. K oxidačně redukčním dějům patří _____.

(najdi klíč k vyřešení tajenky a tajenku zapiš VELKÝMI písmeny)

1-draslík

1-kyslík

2-argon

2-polonium

1-zinek

2-železo

4. Jiný oxidačně-redukční děj je _____.

Označ správná tvrzení o tomto ději:

A

N

Hoření je reakce s dusíkem.

☐☐

Hoření je exotermická reakce.

☐☐

Při hoření vzniká zima a tma.

☐☐

K hašení požárů se používají hasící prostředky.

☐☐

5. Doplň Beketovku:

4. Doplň prvky **Au, Na, Ag, Al a Fe** do řady reaktivity kovů.

	Ca	Mg		Zn		Pb	H ₂	Cu		Pt	
----------------------	----	----	----------------------	----	----------------------	----	----------------	----	----------------------	----	----------------------

← neušlechtilé kovy ušlechtilé kovy →

6. Produkty nedoplňuj, jen zaškrtni ty reakce, které probíhají.

Rozhodni, zda dané reakce proběhnou (✓) či ne (X). U reakcí, které proběhnou, doplň produkty.

- | | |
|---|--|
| ☐ $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ <input type="text"/> | ☐ $\text{Mg} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ <input type="text"/> |
| ☐ $\text{Cu} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$ <input type="text"/> | ☐ $\text{Au} + \text{CuSO}_4 \rightarrow$ <input type="text"/> |
| ☐ $\text{Ag} + \text{HCl} \rightarrow$ <input type="text"/> | ☐ $\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow$ <input type="text"/> |
| | ☐ $\text{Ag} + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow$ <input type="text"/> |