

**PL S1 –prvky.**

1. Napiš vlastnosti alkalických kovů a vysvětli, pro jsou velmi reaktivní.
2. Napiš elektronovou konfiguraci 3Li, 11Na a 19K v základním tvaru.
3. Napiš elektronovou konfiguraci 3Li+,11Na+,19K+ v základním tvaru.
4. Napiš chemické reakce:
5. reakci sodíku s vodou:
6. reakci draslíku s vodou:
7. reakci lithia s kyslíkem:
8. reakci sodíku s amoniakem:
9. reakci sodíku se sírou:
10. reakci draslíku s kyselinou sírovou:
11. reakci sodíku s kyselinou chlorovodíkovou:
12. reakci sodíku s brómem:
13. Napiš chemické reakce elektrolýzy taveniny chloridu sodného:

Katoda (-):

Anoda (+):

1. Napiš chemické reakce elektrolýzy vodného roztoku chloridu sodného:

Katoda(-):

Anoda (+):

V roztoku probíhající reakce:

1. Napiš chemické vzorce:
2. Halit:
3. Sylvín:
4. Soda:
5. Glauberit:
6. Jedlá soda:
7. Potaš:
8. Napiš chemické reakce tepelného rozkladu dusičnanu sodného při teplotách 500°C a 800°C.
9. Napiš chemickou rovnici přípravy dusičnanu draselného.
10. Napiš chemické reakce Solvayova způsobu výroby sody (Na2CO3)

a)

b)

c)

1. Napiš chemickou rovnici přípravy potaše – uhličitanu draselného.
2. Napiš význam a užití těchto látek:
3. Hydroxid sodný
4. Soda
5. Potaš
6. Dusičnan draselný
7. Halit