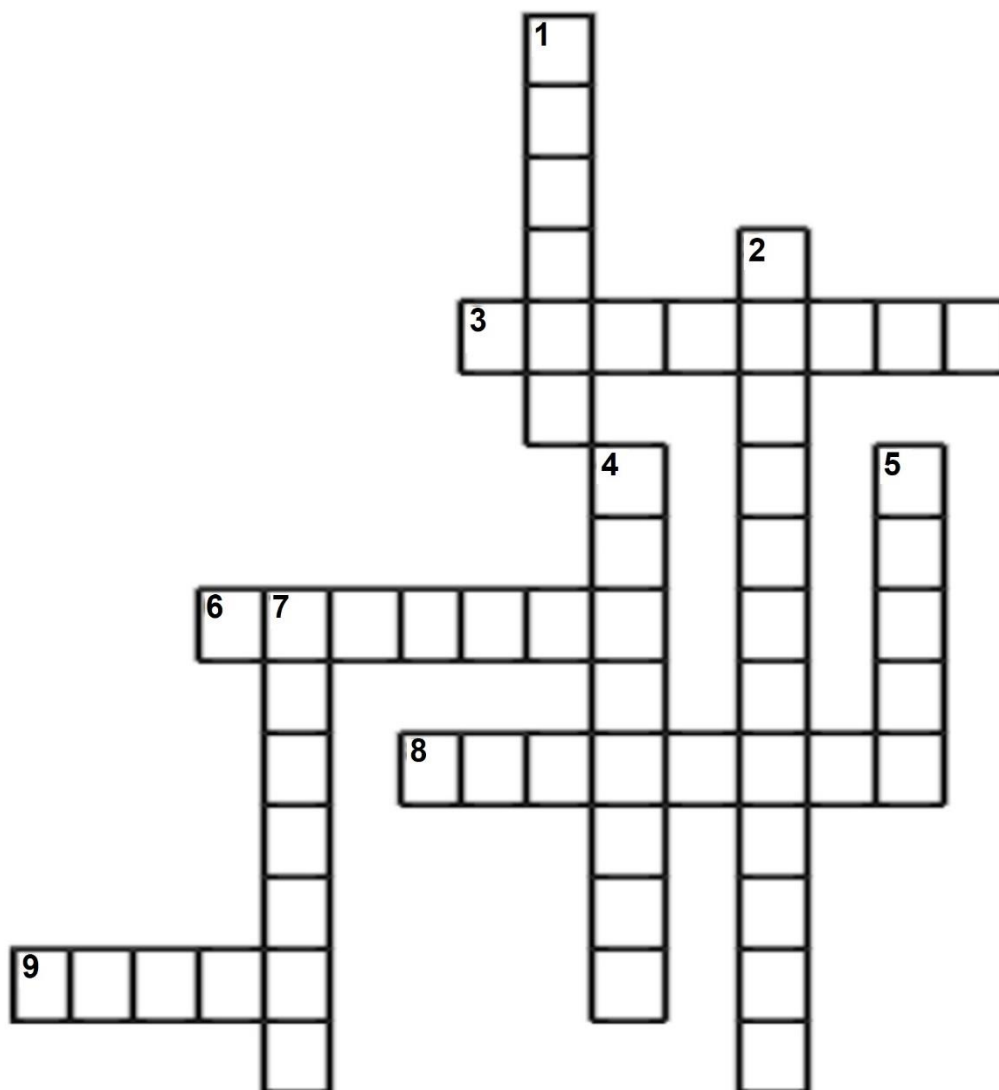




Poziomo:

3. Nieregularność w obsadzeniu podpowłok przez elektrony w stanie podstawowym, prowadząca do korzyści energetycznych; spotykana w przypadku atomu chromu i miedzi.
6. Zbiór elektronów o tej samej wartości głównej liczby kwantowej.
8. Częstka obdarzona ładunkiem ujemnym.
9. Reguła ... – mówi o tym, że pary elektronów mogą być tworzone dopiero po zajęciu przez pojedyncze elektrony wszystkich poziomów orbitalnych podpowłok.

Pionowo:

1. Podaj nazwę pierwiastka o następującej konfiguracji elektronowej: $[\text{Kr}]5s^1 4d^{10}$
2. Może być pełna powłokowa, podpowłokowa, ale również skrócona albo graficzna.
4. Inaczej nazywany zapisem graficznym – zapis ...
5. Jon ujemny.
7. Zbiór elektronów, który posiada taką samą wartość liczb kwantowych: n , l oraz m .