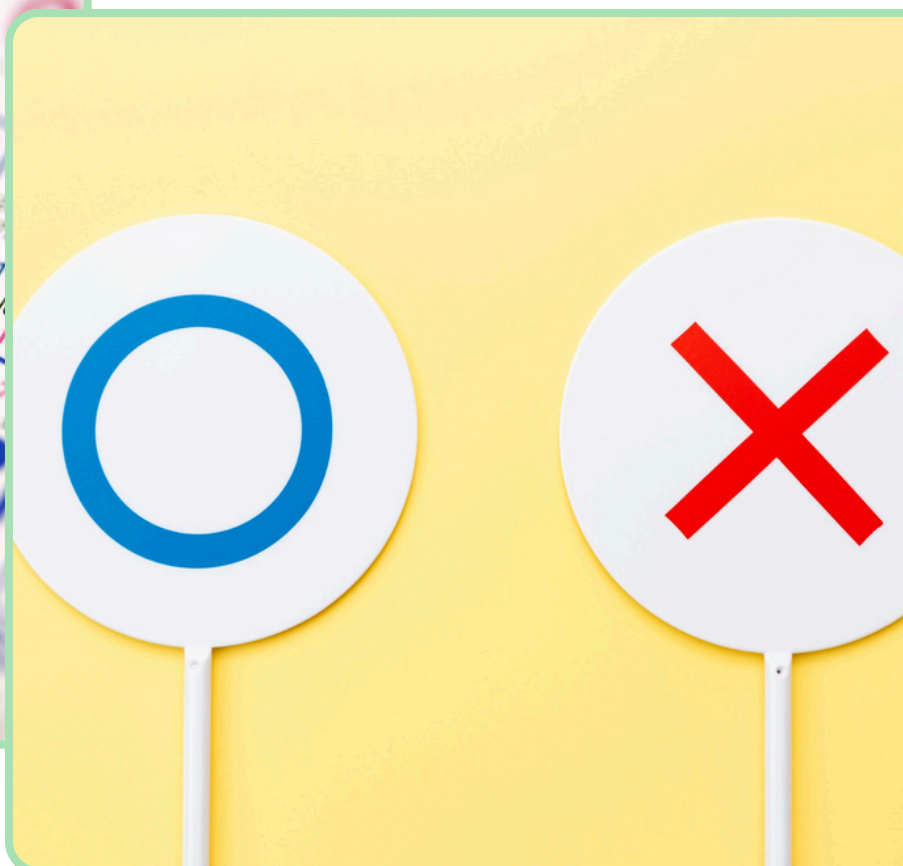


Вікторина з хімії «Таємний візерунок»



Долучайтесь до вайбер - спільноти
вчителів хімії та отримуйте більше
корисної інформації



Інструкція для використання вікторини з хімії «Таємний візерунок»

- Роздрукувати картки для відповідей або запропонувати учням та ученицям намалювати їх в зошитах.
- Питання вікторини передбачають відповіді у форматі ТАК/НІ.
- Клітинка до запитання, відповідь на яке «ТАК» зафарбовується або позначається «+».
- Клітинка до запитання, відповідь на яке «НІ» не зафарбовується або позначається «-».
- По завершенню вікторини учні та учениці отримають візерунок, який складається із зафарбованих клітинок, відповідь на запитання до яких «ТАК».

Картки для позначення відповідей

Е Л Е К Т Р О Н И

1								
2								
3								
4								
5								

Е Л Е К Т Р О Н И

1								
2								
3								
4								
5								

Е Л Е К Т Р О Н И

1								
2								
3								
4								
5								

Блок запитань 1

1 Е. Чи є атом за нормальних умов електронейтральною частинкою?

1 Л. Атом Бору містить 13 електронів на зовнішньому енергетичному рівні.

1 Е. Атом Фосфору містить 3 енергетичних рівнів та 15 електронів на зовнішньому енергетичному рівні.

1 К. Заряд ядра атома Цинку дорівнює +65.

1 Т. Енергетичний рівень містить певне число електронів, що мають приблизно однакову енергію.

1 Р. Атом Хрому містить 6 енергетичних рівнів та 4 електрони на зовнішньому енергетичному рівні.

1 О. Атом Алюмінію містить 27 нейтронів.

1 Н. Атом Неону містить 3 енергетичних рівнів.

1 И. За порядковим номером хімічного елемента в Періодичній таблиці, можна визначити кількість протонів та електронів, яку містить цей хімічний елемент.

Блок запитань 2

2 Е. Ізотопи — це нукліди різних хімічних елементів.

2 Л. Чи входять протони та нейтрони до складу ядра атома?

2 Е. На першому енергетичному рівні може міститися максимально 4 електрони.

2 К. Чи заповнюються енергетичні рівні хімічного елемента за принципом найменшої енергії?

2 Т. Для атомів елементів 13-18 груп число електронів на зовнішньому енергетичному рівні дорівнює номеру групи.

2 Р. Електрони утворюють електронну оболонку атома.

2 О. Атом Кальцію містить 40 електронів.

2 Н. Атом Нітрогену має 2 енергетичних рівні.

2 И. Атом Магнію має 2 енергетичних рівні.

Блок запитань 3

- З Е. Чи дорівнює порядковий номер хімічного елемента в Періодичній таблиці числу нейтронів у його атомі?
- З Л. Атом Мангану має заряд ядра +55.
- З Е. Атоми Карбону, Силіцію, Германію містять на зовнішньому енергетичному рівні по 4 електрони.
- З К. Атом Оксигену має 1 енергетичний рівень.
- З Т. Атом Радону має 18 електронів на зовнішньому енергетичному рівні.
- З Р. Атом Броду має 6 енергетичних рівнів.
- З О. У атома Карбону 6 протонів та 6 електронів.
- З Н. Заряд ядра атома Нікелю дорівнює +59.
- З И. Атом Стронцію містить 45 протонів та 45 електронів.

Блок запитань 4

4 Е. Атом Кобальту має 4 енергетичних рівнів.

4 Л. Чи дорівнює максимальна кількість електронів на енергетичному рівні формулі $2n^2$?

4 Е. Атом Натрію має 3 електрони на зовнішньому енергетичному рівні.

4 К. Чи дорівнює масове число (A) сумі протонів (Z) і нейтронів (N)?

4 Т. Атом Флуору має 1 енергетичний рівень.

4 Р. Атом Аргону має 8 електронів на зовнішньому енергетичному рівні.

4 О. На другому енергетичному рівні максимально може розміщуватись 18 електронів.

4 Н. Орбіталь — це частина простору, у якому ймовірність перебування електрона вища за 90 %.

4 И. Перший період містить 4 хімічних елементи.

Блок запитань 5

5 Е. Число орбіталей на кожному енергетичному рівні дорівнює n^2 .

5 Л. На зовнішньому енергетичному рівні атомів завжди розміщується 8 електронів.

5 Е. Спочатку електрони розміщуються на зовнішньому енергетичному рівні, а потім на внутрішніх.

5 К. Кількість нейтронів у атома Нітрогену дорівнює 21.

5 Т. Атом Сульфуру має заряд ядра +16.

5 Р. Францій містить 7 електронів на зовнішньому енергетичному рівні.

5 О. Атом Аргентуму містить 11 енергетичних рівнів.

5 Н. Атом Рубідію містить 1 енергетичний рівень.





5 И. Число нейтронів N дорівнює різниці між масовим числом A і протонним числом Z .

Відповідь

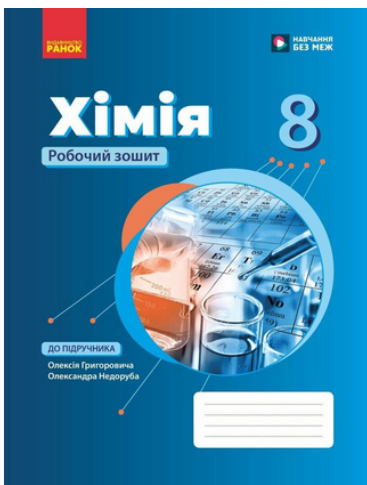
	Е	Л	Е	К	Т	Р	О	Н	И
1	■				■				■
2		■		■		■		■	
3			■				■		
4		■		■		■		■	
5	■				■				■

Хімія. 8 клас

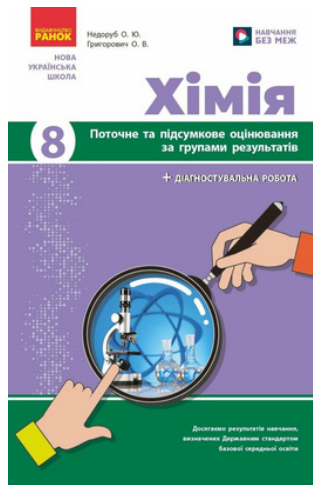
авт. О. Григорович, О. Недоруб


- ✓ Платформа iЗi 
- ✓ Методична підтримка (МНП, КТП, навчальні програми, презентації) 
- ✓ ПДФ - файл підручника 
- ✓ Освітній портал «Ранок» (доробки, методичні статті, корисна інформація) 

Натискайте та замовляйте додаткові матеріали до підручника




Робочий зошит 



Поточне та підсумкове оцінювання за групами результатів 



Книга для вчителя 

Робчі аркуші 



Повний курс із підготовки до НМТ з хімії Григорович О.В.