H
Гідроген
Li
Літій
Бер

Інструкція:

1. Інтерактивна презентація містить 12 завдань з короткою відповіддю.
2. Кожне завдання має 5 варіантів відповіді.
3. Необхідно вибрати дві відповіді, натиснувши при цьому на малюнок поруч з цифрою.
4. Якщо відповіді вірні, то цифри «займуть свої місця» в клітинах відповіді і ви почуєте звук.
5. Можна використовувати при перевірці знань або при підготовці до ЗНО.

1 посилюються неметалічні властивості

2 зменшується електронегативність

3 зменшується радіус атома

4 збільшується заряд ядра атомів

5 зменшується число заповнених енергетичних рівнів

Відповідь:

2. В РЯДУ ХІМІЧНИХ ЕЛЕМЕНТІВ Na→Al→ P ЗБІЛЬШУЄТЬСЯ (ПОСИЛЮЄТЬСЯ):

1. ступінь окиснення в вищих оксидах
2. число нейтронів в ядрах атомів
3. відновлювальні властивості
4. металічні властивості
5. радіус атома

Відповідь:

1 зменшуються заряди ядер атомів

2 зростають кислотні властивості летких водневих сполук

3 вища ступінь окиснення зменшується

4 зменшується радіус атомів

5 збільшуються металічні властивості

Відповідь:

1 зменшується валентність в вищих оксидах

2 зростає радіус атомів елементів

3 посилюються неметалічні властивості

4 збільшується електронегативність

5 збільшується число енергетичних рівнів в атомах

Відповідь:

1 зменшується число протонів в ядрі

2 зменшується електронегативність

3 зростає радіус атомів елементів

4 збільшується число електронів на зовнішньому енергетичному рівні

5 посилюються неметалічні властивості

Відповідь:

1 зростає радіус атомів

2 зменшується властивість атомів віддавати електрони

3 зменшується заряд ядра атомів

4 збільшується відносна атомна маса

5 збільшується ступінь окислення в вищих гідроксиду

Відповідь:

1 зменшується електронегативність

2 зменшується радіус атомів

3 послаблюються неметалічні властивості

4 збільшується валентність у вищих оксидах

5 зменшується число заповнених енергетичних рівнів атомів

Відповідь:

8. В РЯДАХ ЕЛЕМЕНТИ РОЗТАШОВАНІ В ПОРЯДКУ ОСЛАБЛЕННЯ МЕТАЛІЧНИХ ВЛАСТИВОСТЕЙ:

1. Be → Mg → Ca
2. Na → Mg → Al
3. Rb → K → Na
4. B → Be → Li
5. Mg → Ca → Sr

Відповідь:

1 Be → B → O

2 K → Ca→ Sc

3 N → P → As

4 Si → Al → Mg

5 Mg → Ca → Sr

Відповідь:

1 збільшується електронегативність

2 посилюються металічні властивості

3 зростає основний характер їх вищих оксидів

4 зменшується радіус атомів

5 зростає кислотний характер їх вищих оксидів

Відповідь:

1 N → O → F

2 C → Si → Ge

3 P → Si → Al

4 C → N → O

5 Br → Se → As

Відповідь:

1 зростає ступінь окиснення в вищих оксидах

2 зменшується число валентних електронів

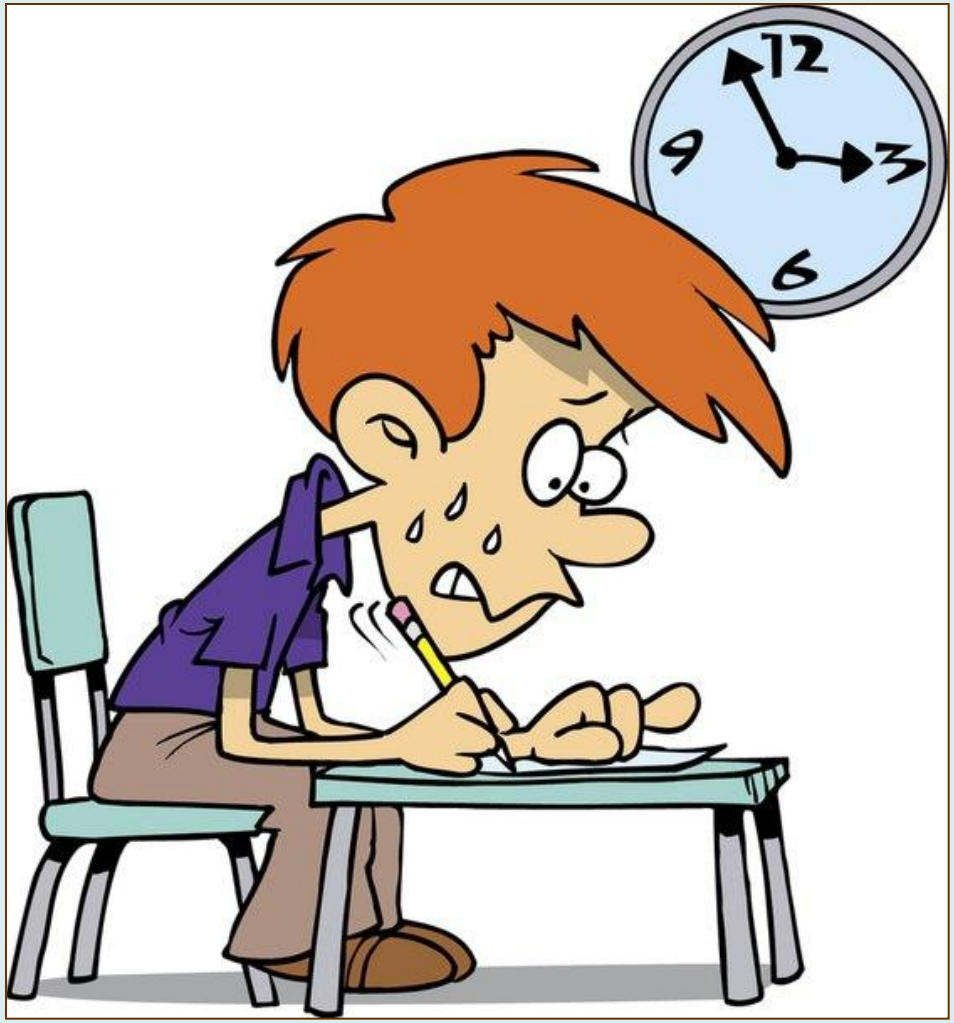
3 зростає заряд ядра атомів

4 посилюються неметалічні властивості

5 зменшується радіус атомів

Відповідь:

Успіхів !



Використані джерела

- http://khimie.ru/wp-content/uploads/2011/09/%D0%9C%D0%B5%D0%BD%D0%B4%D0%B5%D0%BB%D0%B5%D0%B5%D0%B2.png – портрет Д.И. Менделєєва
- http://nurislamova.ucoz.ru/x_0a3a34b6.jpg - учень за партою
- https://pptcloud.ru/himiya/zakonomernosti-izmeneniyahimicheskih-svoystv-elementovi-ih-soedineniy-po-periodam-i-gruppam