

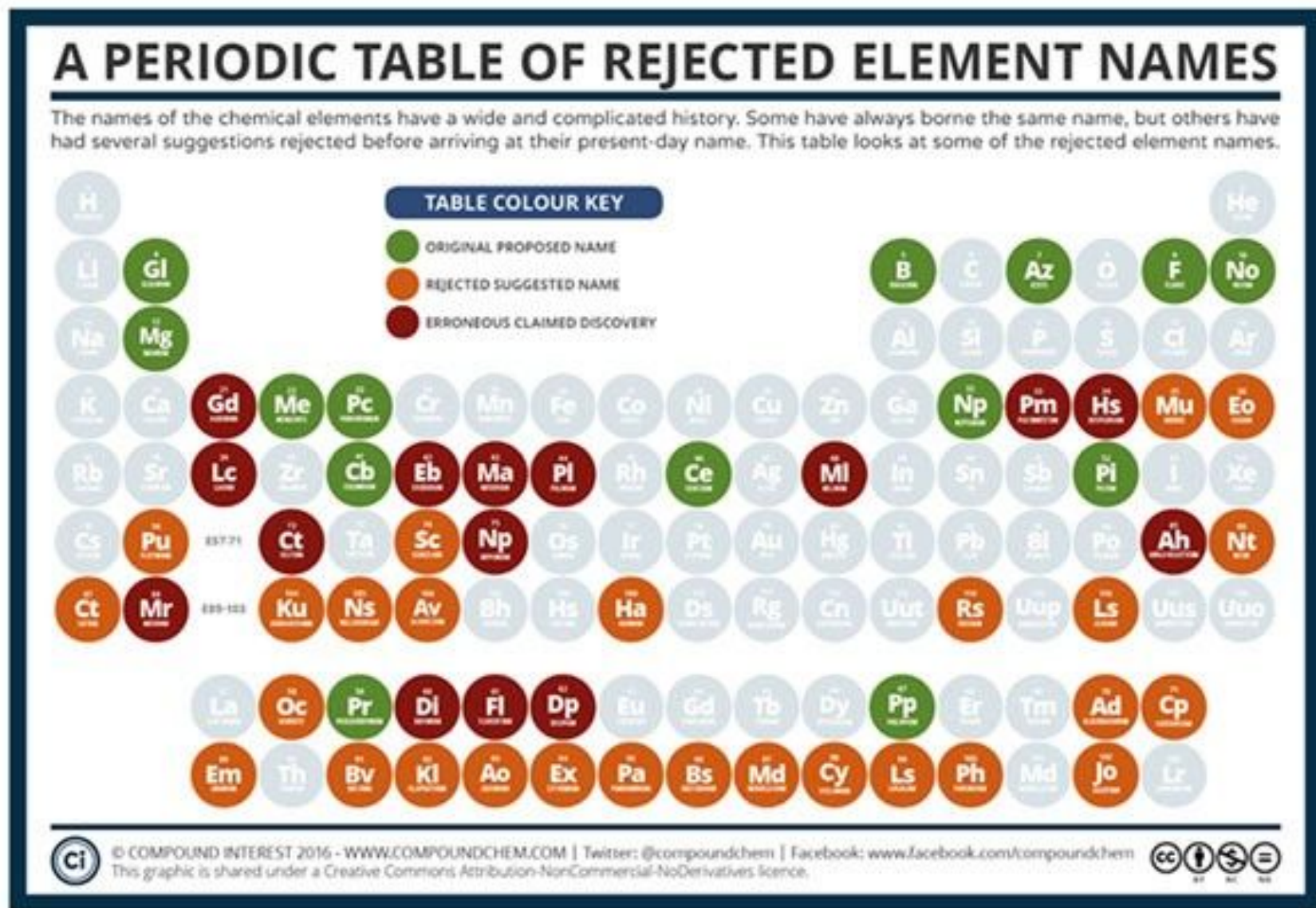
ПСЕВДОВІДКРИТТЯ ХІМІЧНИХ ЕЛЕМЕНТІВ

Виконала студентка
I курсу
хімічного факультету
кафедри біохімія
Кулібаба Ірина

Історії хімії відомий список помилкових відкриттів хімічних елементів, що містить близько 250 назв. Хто не чув про знаменитий філософський камінь? Протягом століть сотні дослідників намагалися знайти це чудо, що дозволяє перетворювати метали в золото. Звичайно, всі пошуки були безрезультатними, але в процесі цих пошуків були закладені основи хімії як науки. Всі ці факти цікаві й повчальні і свідчать про нелегку працю великої армії вчених в процесі пізнання істини і розширення меж наукового знання.

| PERИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА | | | | | | | | | | | | | | | | | | H (1) | | He (2) | | Portrait of D.I. Mendeleev | |
|---|----|----|-------|----|----|----|----|----|----|----|--|--|--|--|--|--|-----|-------|--|--------|--|----------------------------|--|
| 1 | H | | | | | | | | | | | | | | | | (H) | He | | | | | |
| 2 | Li | Be | B | C | N | O | F | Ne | | | | | | | | | | | | | | | |
| 3 | Na | Mg | Al | Si | P | S | Cl | Ar | | | | | | | | | | | | | | | |
| 4 | K | Ca | Sc | Ti | V | Cr | Mn | Fe | Co | Ni | | | | | | | | | | | | | |
| | Cu | Zn | Ga | Ge | As | Se | Br | Kr | | | | | | | | | | | | | | | |
| 5 | Rb | Sr | Y | Zr | Nb | Mo | Tc | Ru | Rh | Pd | | | | | | | | | | | | | |
| | Ag | Cd | In | Sn | Sb | Te | I | Xe | | | | | | | | | | | | | | | |
| 6 | Cs | Ba | La-Lu | Hf | Ta | W | Re | Os | Ir | Pt | | | | | | | | | | | | | |
| | Au | Hg | | Pb | Bi | Po | At | Rn | | | | | | | | | | | | | | | |
| 7 | Fr | Ra | Ac-Lr | Ku | Nu | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Lanthanides: La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| Actinides: Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |

Назви елементів, які були скасовані або виявилися помилковими.



- Оригінальні запропоновані назви;
- Відхилені запропоновані назви;
- Помилкові визнані відкриття.

Осмій відкритий в 1803 році англійським хіміком Смітсоном Теннантом в осаді, що залишається після розчинення платини в царській горілці. Подібні дослідження проводилися французькими хіміками Колле-Дескоті, Антуаном де Фуркруа і Вокленом, які прийшли до висновку про зміст невідомого елемента в нерозчинному залишку платинової руди. Гіпотетичному елементу було присвоєно ім'я птен, проте досліді Теннанта продемонстрували, що це суміш двох елементів - іридію і осмію.



Злиток осмію

Тричі народжений уран

У рідкісній руді, що за зовнішнім виглядом нагадує асфальт і відомої під назвою «смоляна обманка», німецький хімік Клапрот в 1789 році відкрив невідомий раніше метал — уран. Але перше народження урану виявилось уявним. Через півстоліття французький хімік Пеліго неспростовно довів: «елемент» Клапрота уран, а його окис.



Коли хіміки вираховували атомну вага урану, він вийшов рівним 120, а формула оксиду – U_2O_3 . Елемент повинен був бути поміщений в III групу, 7-й ряд таблиці. Але в цьому ряду вже були відсутні вільні місця. Більше того, в II-I групі за своїми властивостями уран взагалі опинявся чужинцем. Менделєєв зробив сміливе припущення: атомна вага урану неправильна, її слід збільшити в два рази. Коли це було зроблено, елемент отримав нову «квартиру» – в VI групі.

Дякую за увагу!